INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

C07D 239/52, 239/34, 239/60, 239/70, 403/12, A61K 31/505

A1

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 97/38980

(43) Internationales

Veröffentlichungsdatum:

23. Oktober 1997 (23.10.97)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP97/01684

(22) Internationales Anmeldedatum:

4. April 1997 (04.04.97)

(30) Prioritätsdaten:

196 14 534.1

12. April 1996 (12.04.96)

DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AK-TIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): RIECHERS, Hartmut [DE/DE]; Müller-Thurgau-Weg 5, D-67435 Neustadt (DE). KLINGE, Dagmar [DE/DE]; Brückenkopfstrasse 15, D-69120 Heidelberg (DE). AMBERG, Wilhelm [DE/DE]; Stettiner Ring 24, D-61381 Friedrichsdorf (DE). KLING, Andreas [DE/DE]; Riegeler Weg 14, D-68239 Mannheim (DE). HILLEN, Heinz [DE/DE]; Max-Planck-Strasse 17, D-67454 Haßloch (DE). UNGER, Liliane [DE/DE]; Wollstrasse 129, D-67065 Ludwigshafen (DE). ELGER, Bernd [DE/DE]; Semmelweis-Strasse 20, D-67433 Neustadt (DE).
- (74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTTENGESELLSCHAFT; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AU, BG, BR, CA, CN, CZ, GE, HU, IL, JP, KR, LV, MX, NO, NZ, PL, RO, RU, SG, SI, SK, TR, UA, US, eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

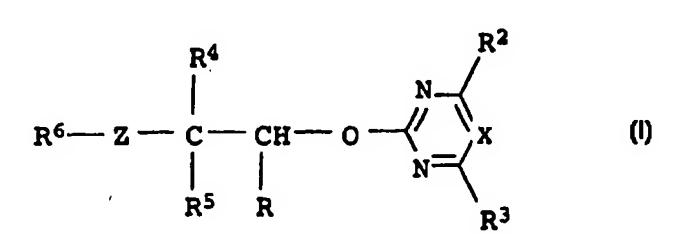
- (54) Title: NEW CARBOXYLIC ACID DERIVATIVES, THEIR PRODUCTION AND USE
- (54) Bezeichnung: NEUE CARBONSÄUREDERIVATE, IHRE HERSTELLUNG UND VERWENDUNG

(57) Abstract

Carboxylic acid derivatives having the formula (I) are disclosed, as well as the production of these compounds and their use as medicaments. In the formula, the radicals have the meanings defined in the description.

Die Erfindung betrifft Carbonsäurederivate der Formel (1), wobei die Reste die in der Beschreibung definierte

der Beschreibung definierte Bedeutung besitzen, die Herstellung dieser Verbindungen und ihre Verwendung als Arzneimittel.



LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finuland	LT	Litauen	SK	Slowakci
AT	Osterreich	FR	Prankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	52	Swatiland
AU		GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
AZ	Aserbaidschan	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BA	Bosnien-Herzegowina	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadachikistan
BB	Barbados	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BE	Belgien		Griechenland		Republik Mazedonien	TR	Turkei
BF	Burkina Faso	GR		ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BG	Bulgarien	HU	Ungam	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BJ	Benin	IB	Irland	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BR	Brasilien	il.	Israel	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von
BY	Belarus	IS	Island	MX	Mexiko		Amerika
CA	Kanada	IT	Italien		Niger	UZ	Usbekistan
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NB	Niederlande	VN	Victnam
CG	Kongo	KB	Kenia	NL	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	YU	Jugoslawien
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen Neusceland	ZW	Zimbabwe
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	- /	211	
CM	Kamerun		Korea	PL	Polen		
CN	China	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	KZ	Kasachstan	RO	Ruminien		
cz	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	u	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dinemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estland	LR	Liberia	SG	Singapur		

Neue Carbonsäurederivate, ihre Herstellung und Verwendung

Beschreibung

5

٠,

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Carbonsäuredrivate, deren Herstellung und Verwendung.

Endothelin ist ein aus 21 Aminosäuren aufgebautes Peptid, das 10 von vaskulärem Endothel synthetisiert und freigesetzt wird. Endothelin existiert in drei Isoformen, ET-1, ET-2 und ET-3. Im Folgenden bezeichnet "Endothelin" oder "ET" eine oder alle Isoformen von Endothelin. Endothelin ist ein potenter Vasokonstriktor und hat einen starken Effekt auf den Gefäßtonus. Es ist bekannt, daß diese Vasokonstriktion von der Bindung von Endothelin an seinen Rezeptor verursacht wird (Nature, 332, 411-415, 1988; FEBS Letters, 231, 440-444, 1988 und Biochem. Biophys. Res. Commun., 154, 868-875, 1988).

- 20 Erhöhte oder abnormale Freisetzung von Endothelin verursacht eine anhaltende Gefäßkontraktion in peripheren, renalen und zerebralen Blutgefäßen, die zu Krankheiten führen kann. Wie in der Literatur berichtet, ist Endothelin in eine Reihe von Krankheiten involviert; dazu zählen Hypertonie, Myokardinfarkt, Herzversagen,
- Nierenversagen, pulmonäre Hypertonie, Raynaud-Syndrom, zerebrale Vasospasmen, Atherosklerose, Schlaganfall, benigne Prostatahypertrophie und Asthma (Japan J. Hypertension 12, 79 (1989), J. Vascular Med. Biology 2, 207 (1990), J. Am. Med. Association 264, 2868 (1990), Nature 344, 11 (1990), N. Engl. J. Med. 322, 205
- 30 (1989), N. Engl. J. Med. 328, 1732 (1993), Nephron 66, 373 (1994), Strake 25, 904 (1994), Nature 365, 759 (1993), J. Mol. Cell. Cardiol. 27, A234 (1995), Cancer Research 56, 663 (1996).

Demnach sollten Substanzen, die spezifisch die Bindung von Endo-35 thelin an den Rezeptor inhibieren, auch die obengenannten verschiedenen physiologischen Effekte von Endothelin antagonisieren und daher wertvolle Pharmaka darstellen.

In der deutschen Patentanmeldung mit dem Aktenzeichen 40 P 44 36 851.8 sind folgende Verbindungen als Endothelinrezeptorantagonisten beschrieben:

•.

10
$$_{HOOC-CH_2-CH_2-O-CH_2-O-C_{6H_5}-COOH} \xrightarrow{C_{6H_5}} \xrightarrow{OCH_3}$$

$$C_{6H_5} COOH OCH_3$$

Es wurde nun gefunden, daß bestimmte Carbonsäurederivate gute 25 Hemmstoffe für Endothelinrezeptoren sind und daß diese Verbindungen gleichzeitig eine relativ niedrige Plasmabindung aufweisen.

Gegenstand der Erfindung sind Carbonsäurederivate der Formel I 30

in der R eine Formylgruppe, Tetrazol, Nitril, eine Gruppe COOH oder einen zu COOH hydrolysierbaren Rest bedeutet und die übrigen 40 Substituenten folgende Bedeutung haben:

- R^2 Halogen, C_1-C_4 -Alkyl, C_1-C_4 -Halogenalkyl, C_1-C_4 -Alkoxy, C_1-C_4 -Halogenalkoxy oder C_1-C_4 -Alkylthio;
- 45 X Stickstoff oder CR^{14} , worin R^{14} Wasserstoff oder C_{1-5} -Alkyl bedeutet oder CR^{14} zusammen mit CR^3 einen 5- oder 6-gliedrigen Alkylen- oder Alkenylenring bildet, der durch eine oder

3

zwei C₁₋₄-Alkylgruppen substituiert sein kann und worin jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff, Schwefel, -NH oder -NC₁₋₄-Alkyl ersetzt sein kann;

- Halogen, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy, -NH-O- C_1 -A-Alkyl, C_1 - C_4 -Alkylthio oder CR^3 ist mit CR^{14} wie oben angegeben zu einem 5- oder 6-gliedrigen Ring verknüpft;
- 10 R⁴ und R⁵ (die gleich oder verschieden sein können):

Phenyl oder Naphthyl, die durch einen oder mehrere der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy, Phenoxy, C₁-C₄-Alkylthio, Amino, C₁-C₄-Alkylamino oder C₁-C₄-Dialkylamino; oder

Phenyl oder Naphthyl, die orthoständig über eine direkte Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe, ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine SO₂-, NH- oder N-Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind, oder C₃-C₇-Cyclo-alkyl;

- $C_1-C_{10}-Alkyl$, $C_3-C_{10}-Alkenyl$ oder $C_3-C_{10}-Alkinyl$, wobei die Reste jeweils ein- oder mehrfach substituiert sind durch Hydroxy, Mercapto, Carboxy, $R_z > N-CO-$, wobei R_y und R_z unabhängig voneinander Wasserstoff oder $C_1-C_5-Alkyl$ bedeuten; Sulfonyl, Cyano, Guanidino;
 - Z Schwefel oder Sauerstoff.

٠,

15

30

Die Verbindungen und auch die Zwischenprodukte zu ihrer Herstellung, wie z.B. IV und VI, können ein oder mehrere asymmetrische substituierte Kohlenstoffatome besitzen. Solche Verbindungen können als reine Enantiomere bzw. reine Diastereomere oder als deren Mischung vorliegen. Bevorzugt ist die Verwendung einer enantiomerenreinen Verbindung als Wirkstoff.

- 40 Gegenstand der Erfindung ist weiter die Verwendung der oben genannten Carbonsäurederivate zur Herstellung von Arzneimitteln, insbesondere zur Herstellung von Hemmstoffen für Endothelin-rezeptoren.
- 45 Die Herstellung der erfindungsgemäßen Verbindungen geht aus von den Epoxiden IV, die man in allgemein bekannter Weise, z.B. wie in J. March, Advanced Organic Chemistry, 2nd ed., 1983, S. 862

und S. 750 beschrieben, aus den Ketonen II oder den Olefinen III erhält:

5
$$R^4$$
 $C = 0$
 R^4
 $C = 0$
 R^4
 $C = 0$
 R^5
 $C = 0$
 C

Carbonsäurederivate der allgemeinen Formel VI können hergestellt werden, indem man die Epoxide der allgemeinen Formel IV (z.B. mit $R = ROOR^{10}$) mit Alkoholen oder Thiolen der allgemeinen Formel V, in der R^6 und Z die in Anspruch 1 genannte Bedeutung haben, zur Reaktion bringt.

25 IV +
$$R^6ZH$$
 \longrightarrow $R^6 Z \longrightarrow CH \longrightarrow CH \longrightarrow VI$

Dazu werden Verbindungen der allgemeinen Formel IV mit einer 30 Verbindungen der Formel V, im Molverhältnis von etwa 1:1 bis 1:7, bevorzugt 1 bis 3 Moläquivalenten, auf eine Temperatur von 50 bis 200°C, bevorzugt 80 bis 150°C, erhitzt.

Weitere funktionelle Gruppen in R⁶ sind bei der Reaktion mit Verbindungen der Formel IV zunächst in allgemein bekannter Weise geschützt; beispielsweise können Alkohole als Acetate, Diole als Acetale und Carboxylgruppen als Ester geschützt werden. Die Schutzgruppen können nach der Reaktion von Verbindungen der Formel VI mit VII abgespalten werden.

Die Reaktion kann auch in Gegenwart eines Verdünnungsmittels erfolgen. Zu diesem Zweck können sämtliche gegenüber den verwendeten Reagenzien inerte Lösungsmittel verwendet werden.

40

45 Beispiele für solche Lösungsmittel beziehungsweise Verdünnungsmittel sind Wasser, aliphatische, alicyclische und aromatische Kohlenwasserstoffe, die jeweils gegebenenfalls chloriert sein

5

können, wie zum Beispiel Hexan, Cyclohexan, Petrolether, Ligroin, Benzol, Toluol, Xylol, Methylenchlorid, Chloroform, Kohlenstoff-tetrachlorid, Ethylchlorid und Trichlorethylen, Ether, wie zum Beispiel Diisopropylether, Dibutylether, Methyl-tert.-Butylether-

- 5 Propylenoxid, Dioxan und Tetrahydrofuran, Ketone, wie zum Beispiel Aceton, Methylethylketon, Methylisopropylketon und Methylisobutylketon, Nitrile, wie zum Beispiel Acetonitril und Propionitril, Alkohole, wie zum Beispiel Methanol, Ethanol, Isopropanol, Butanol und Ethylenglycol, Ester, wie zum Beispiel
- 10 Ethylacetat und Amylacetat, Säureamide, wie zum Beispiel Dimethylformamid und Dimethylacetamid, Sulfoxide und Sulfone, wie zum Beispiel Dimethylsulfoxid und Sulfolan, Basen, wie zum Beispiel Pyridin, N-Methylpyrrolidon, cyclische Harnstoffe wie 1,3-Dimethylimidazolidin-2-on und 1,3-Dimethyl-3,4,5,6-tetra-15 hydro-2(1H)-pyrimidinon.

Die Reaktion wird dabei bevorzugt in einem Temperaturbereich zwischen 0°C und dem Siedepunkt des Lösungsmittels bzw. Lösungsmittelgemisches durchgeführt.

20

•.

Die Gegenwart eines Reaktionskatalysators kann von Vorteil sein. Als Katalysatoren kommen dabei starke organische und anorganische Säuren sowie Lewissäuren in Frage. Beispiele hierfür sind unter anderem Schwefelsäure, Salzsäure, Trifluoressigsäure, p-Toluol-

25 sulfonsäure, Bortrifluorid-Etherat und Titan(IV)-Alkoholate.

Verbindungen der Formel VI können in enantiomerenreiner Form erhalten werden, indem man von enantiomerenreiner Verbindungen der Formel IV ausgeht und sie in beschriebener Weise mit Verbindungen der Formel V umsetzt.

Weiterhin kann man enantiomerenreine Verbindungen der Formel VI erhalten, indem man mit racemischen bzw. diastereomeren Verbindungen der Formel VI eine klassische Racematspaltung mit

- 35 geeigneten enantiomerenreinen Basen wie z.B. Brucin, Strychnin, Quinin, Quinidin, Chinchonidin, Chinchonin, Yohimbin, Morphin, Dehydroabietylamin, Ephedrin (-), (+), Deoxyephedrin (+), (-), threo-2-Amino-1-(p-nitrophenyl)-1,3-propanediol (+), (-), threo-2-(N,N-Dimethylamino)-1-(p-nitrophenyl)-1,3-propanediol
- 40 (+), (-) threo-2-Amino-1-phenyl-1,3-propanediol (+), (-), α-Methylbenzylamin (+), (-), α-(1-Naphthyl)ethylamin (+), (-), α-(2-Naphthyl)ethylamin (+), (-), Aminomethylpinon, N,N-Dimethyl-1-phenylethylamin, N-Methyl-1-phenylethylamin, 4-Nitrophenylethylamin, Pseudoephedrin, Norephedrin, Norpseudoephedrin,
- 45 Aminosäurederivate, Peptidderivate durchführt.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel I können beispielsweise derart hergestellt werden, daß man die Carbonsäurederivate der allgemeinen Formel VI, in denen die Substituenten die angegebene Bedeutung haben, mit Verbindungen der allge-

PCT/EP97/01684

$$VI + R \stackrel{15}{\longrightarrow} N \stackrel{2}{\longrightarrow} I$$

$$VII$$

•,

WO 97/38980

5 meinen Formel VII,

in der R¹5 Halogen oder R¹6-SO₂- bedeutet, wobei R¹6 C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl oder Phenyl sein kann, zur Reaktion bringt. Die Reaktion findet bevorzugt in einem der oben genannten inerten Verdünnungsmittel unter Zusatz einer geeigneten Base, d.h. einer Base, die eine Deprotonierung des Zwischenproduktes VI bewirkt, in einem Temperaturbereich von Raumtemperatur bis zum Siedepunkt des Lösungsmittels statt.

Verbindungen der Formel VII sind bekannt, teilweise käuflich oder 25 können nach allgemein bekannter Weise hergestellt werden.

Als Base kann ein Alkali- oder Erdalkalimetallhydrid wie Natriumhydrid, Kaliumhydrid oder Calciumhydrid, ein Carbonat wie Alkalimetallcarbonat, z.B. Natrium- oder Kaliumcarbonat, ein Alkalio oder Erdalkalimetallhydroxid wie Natrium- oder Kaliumhydroxid, eine metallorganische Verbindung wie Butyllithium oder ein Alkaliamid wie Lithiumdiisopropylamid oder Lithiumamid dienen.

Verbindungen der Formel I können auch dadurch hergestellt werden, daß man von den entsprechenden Carbonsäuren, d. h. Verbindungen der Formel I, in denen R¹ Hydroxyl bedeutet, ausgeht und diese zunächst auf übliche Weise in eine aktivierte Form wie ein Halogenid, ein Anhydrid oder Imidazolid überführt und dieses dann mit einer entsprechenden Hydroxylverbindung HOR¹0 umsetzt. Diese Umsetzung läßt sich in den üblichen Lösungsmitteln durchführen und erfordert oft die Zugabe einer Base, wobei die oben genannten in Betracht kommen. Diese beiden Schritte lassen sich beispielsweise auch dadurch vereinfachen, daß man die Carbonsäure in Gegenwart eines wasserabspaltenden Mittels wie eines Carbodiimids auf die Hydroxylverbindung einwirken läßt.

7

Außerdem können Verbindungen der Formel I auch dadurch hergestellt werden, daß man von den Salzen der entsprechenden Carbonsäuren ausgeht, d. h. von Verbindungen der Formel I, in denen R für eine Gruppe COR^1 und R^1 für OM stehen, wobei M ein Alkali-5 metallkation oder das Äquivalent eines Erdalkalimetallkations sein kann. Diese Salze lassen sich mit vielen Verbindungen der Formel R1-A zur Reaktion bringen, wobei A eine übliche nucleofuge Abgangsgruppe bedeutet, beispielsweise Halogen wie Chlor, Brom, Iod oder gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl oder Halogenalkyl 10 substituiertes Aryl- oder Alkylsulfonyl wie z.B. Toluolsulfonyl und Methylsulfonyl oder eine andere äquivalente Abgangsgruppe. Verbindungen der Formel R1-A mit einem reaktionsfähigen Substituenten A sind bekannt oder mit dem allgemeinen Fachwissen leicht zu erhalten. Diese Umsetzung läßt sich in den üblichen Lösungs-15 mitteln durchführen und wird vorteilhaft unter Zugabe einer Base, wobei die oben genannten in Betracht kommen, vorgenommen.

Der Rest R in Formel I ist breit variabel. Beispielsweise steht R für eine Gruppe

20

,

∪ ∥ C-R¹

25 in der R1 die folgende Bedeutung hat:

- a) Wasserstoff;
- b) eine Succinylimidoxygruppe;

30

ein über ein Stickstoffatom verknüpfter 5-gliedriger Heteroaromat wie Pyrrolyl, Pyrazolyl, Imidazolyl und Triazolyl, welcher ein bis zwei Halogenatome, insbesondere Fluor und Chlor und/oder ein bis zwei der folgenden Reste tragen kann:

35

C₁-C₄-Alkyl wie Methyl, Ethyl, 1-Propyl, 2-Propyl, 2-Methyl-2-propyl, 2-Methyl-1-propyl, 1-Butyl, 2-Butyl;

C₁-C₄-Halogenalkyl, insbesondere C₁-C₂-Halogenalkyl wie beispielsweise Fluormethyl, Difluormethyl, Trifluormethyl, Chlordifluormethyl, Dichlorfluormethyl, Trichlormethyl, 1-Fluorethyl, 2-Fluorethyl, 2,2-Difluorethyl, 2,2,2-Trifluorethyl, 2-Chlor-2,2-difluorethyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethyl, 2,2,2-Trichlorethyl und Pentafluorethyl;

8

C₁-C₄-Halogenalkoxy, insbesondere C₁-C₂-Halogenalkoxy wie Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, 1-Fluorethoxy, 2-Fluorethoxy, 2,2-Difluorethoxy, 1,1,2,2-Tetrafluorethoxy, 2,2,2-Trifluorethoxy, 2-Chlor-1,1,2-trifluorethoxy und Pentafluorethoxy, insbesondere Trifluormethoxy;

C₁-C₄-Alkoxy wie Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 2-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy, insbesondere Methoxy, Ethoxy, 1-Methylethoxy;

C₁-C₄-Alkylthio wie Methylthio, Ethylthio, Propylthio, 1-Methylethylthio, Butylthio, 1-Methylpropylthio, 2-Methylpropylthio, 1,1-Dimethylethylthio, insbesondere Methylthio und Ethylthio;

d) R1 ferner ein Rest

5

10

15

in dem m für 0 oder 1 steht und R⁷ und R⁸, die gleich oder unterschiedlich sein können, die folgende Bedeutung haben:

Wasserstoff

 $C_1-C_8-Alkyl$, insbesondere $C_1-C_4-Alkyl$ wie oben genannt;

C₃-C₆-Alkenyl wie 2-Propenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl,
1-Methyl-2-propenyl, 2-Methyl-2-propenyl, 2-Pentenyl,
3-Pentenyl, 4-Pentenyl, 1-Methyl-2-butenyl,
2-Methyl-2-butenyl, 3-Methyl-2-butenyl, 1-Methyl-3-butenyl,
2-Methyl-3-butenyl, 3-Methyl-3-butenyl,

1,1-Dimethyl-2-propenyl, 1,2-Dimethyl-2-propenyl,
1-Ethyl-2-propenyl, 2-Hexenyl, 3-Hexenyl, 4-Hexenyl,
5-Hexenyl, 1-Methyl-2-pentenyl, 2-Methyl-2-pentenyl,
3-Methyl-2-pentenyl, 4-Methyl-2-pentenyl,

3-Methyl-3-pentenyl, 4-Methyl-3-pentenyl,
1-Methyl-4-pentenyl, 2-Methyl-4-pentenyl,
3-Methyl-4-pentenyl, 4-Methyl-4-pentenyl,
1,1-Dimethyl-2-butenyl, 1,1-Dimethyl-3-butenyl,
1,2-Dimethyl-2-butenyl, 1,2-Dimethyl-3-butenyl,

1,2-Dimethyl-2-butenyl, 1,3-Dimethyl-3-butenyl,
2,2-Dimethyl-3-butenyl, 2,3-Dimethyl-2-butenyl,
2,3-Dimethyl-3-butenyl, 1-Ethyl-2-butenyl, 1-Ethyl-3-butenyl,

9 2-Ethyl-2-butenyl, 2-Ethyl-3-butenyl, 1,1,2-Trimethyl-2-propenyl, 1-Ethyl-1-methyl-2-propenyl und 1-Ethyl-2-methyl-2-propenyl, insbesondere 2-Propenyl, 2-Butenyl, 3-Methyl-2-butenyl und 3-Methyl-2-pentenyl; 5 C₃-C₆-Alkinyl wie 2-Propinyl, 2-Butinyl, 3-Butinyl, 1-Methyl-2-propinyl, 2-Pentinyl, 3-Pentinyl, 4-Pentinyl, 1-Methyl-3-butinyl, 2-Methyl-3-butinyl, 1-Methyl-2-butinyl, 1,1-Dimethyl-2-propinyl, 1-Ethyl-2-propinyl, 2-Hexinyl, 3-Hexinyl, 4-Hexinyl, 5-Hexinyl, 1-Methyl-2-pentinyl, 10 1-Methyl-2-pentinyl, 1-Methyl-3-pentinyl, 1-Methyl-4-pentinyl, 2-Methyl-3-pentinyl, 2-Methyl-4-pentinyl, 3-Methyl-4-pentinyl, 4-Methyl-2-pentinyl, 1,1-Dimethyl-2-butinyl, 15 1,1-Dimethyl-3-butinyl, 1,2-Dimethyl-3-butinyl, 2,2-Dimethyl-3-butinyl, 1-Ethyl-2-butinyl, 1-Ethyl-3-butinyl, 2-Ethyl-3-butinyl und 1-Ethyl-1-methyl-2-propinyl, vorzugsweise 2-Propinyl, 2-Butinyl, 1-Methyl-2-propinyl und 1-Methyl-2-butinyl, insbesondere 2-Propinyl 20 $C_3-C_8-Cycloalkyl$, wie Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl und Cycloheptyl, Cyclooctyl, wobei diese Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl- und Alkinylgruppen jeweils ein bis fünf Halogenatome, insbesondere Fluor oder Chlor und/oder ein bis 25 zwei der folgenden Gruppen tragen können: $C_1-C_4-Alkyl$, $C_1-C_4-Alkoxy$, $C_1-C_4-Alkylthio$, $C_1-C_4-Halogenalkoxy$ wie vorstehend genannt, $C_3-C_6-Alkenyloxy$, $C_3-C_6-Alkenylthio$, C₃-C₆-Alkinyloxy, C₃-C₆-Alkinylthio, wobei die in diesen 30 Resten vorliegenden Alkenyl- und Alkinylbestandteile vorzugs. weise den oben genannten Bedeutungen entsprechen; $C_1-C_4-Alkylcarbonyl$ wie insbesondere Methylcarbonyl, Ethylcarbonyl, Propylcarbonyl, 1-Methylethylcarbonyl, Butyl-35 carbonyl, 1-Methylpropylcarbonyl, 2-Methylpropylcarbonyl, 1,1-Dimethylethylcarbonyl; C_1-C_4 -Alkoxycarbonyl wie Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Propyloxycarbonyl, 1-Methylethoxycarbonyl, Butyloxycarbonyl,

1-Methylpropyloxycarbonyl, 2-Methylpropyloxycarbonyl, 40 1,1-Dimethylethoxycarbonyl;

 $C_3-C_6-Alkenylcarbonyl$, $C_3-C_6-Alkinylcarbonyl$, $C_3-C_6-Alkenyloxy$ carbonyl und C₃-C₆-Alkinyloxycarbonyl, wobei die Alkenyl- bzw. 45 Alkinylreste vorzugsweise, wie voranstehend im einzelnen aufgeführt, definiert sind;

10

Phenyl, gegebenenfalls ein- oder mehrfach, z.B. einbis dreifach substituiert durch Halogen, Nitro, Cyano, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Halogenalkoxy oder C₁-C₄-Alkylthio wie beispielsweise 2-Fluorphenyl, 3-Chlorphenyl, 4-Bromphenyl, 2-Methylphenyl, 3-Nitrophenyl, 4-Cyanophenyl, 2-Trifluormethylphenyl, 3-Methoxyphenyl, 4-Trifluorethoxyphenyl, 2-Methylthiophenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 2-Methoxy-3-methylphenyl, 2,4-Dimethoxyphenyl, 2-Nitro-5-cyanophenyl, 2,6-Difluorphenyl;

10

5

Di-C₁-C₄-Alkylamino wie insbesondere Dimethylamino, Dipropylamino, N-Propyl-N-methylamino, N-Propyl-N-ethylamino, Diisopropylamino, N-Isopropyl-N-methylamino, N-Isopropyl-N-ethylamino, N-Isopropyl-N-propylamino;

15

25

 R^7 und R^8 ferner Phenyl, das durch einen oder mehrere, z.B. ein bis drei der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy oder C_1 - C_4 -Alkylthio, wie inchasendere oben genannt:

insbesondere oben genannt;

oder R⁷ und R⁸ bilden gemeinsam eine zu einem Ring geschlossene, optionell substituierte, z.B. durch C_1 - C_4 -Alkyl substituierte C_4 - C_7 -Alkylenkette, die ein Heteroatom, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff, enthalten kann wie - $(CH_2)_4$ -, - $(CH_2)_5$ -, - $(CH_2)_6$ -, - $(CH_2)_7$ -, - $(CH_2)_2$ -O- $(CH_2)_2$ -, - $(CH_2)_3$ -, - $(CH_2)_2$ -O- $(CH_2)_3$ -, - $(CH_2)_3$ -, -(

30 e) R1 ferner eine Gruppe

$$-- \circ - (CH_2) _D -- S --- R^9$$

35

in der k die Werte 0, 1 und 2, p die Werte 1, 2, 3 und 4 annehmen und R^9 für

 C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_3 - C_6 -Alkenyl, C_3 - C_6 -Alkinyl oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht, wie insbesondere oben genannt.

- f) R1 ferner ein Rest OR10, worin R10 bedeutet:
- Wasserstoff, das Kation eines Alkalimetalls wie Lithium, Natrium, Kalium oder das Kation eines Erdalkalimetalls wie Calcium, Magnesium und Barium oder ein umweltverträgliches

4

WO 97/38980 PCT/EP97/01684

11

organisches Ammoniumion wie tertiäres $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkylammonium$ oder das Ammoniumion;

C3-C8-Cycloalkyl wie vorstehend genannt, welches ein bis drei 5 C₁-C₄-Alkylgruppen tragen kann;

C₁-C₈-Alkyl wie insbesonder Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl,

- 1,2-Dimethylpropyl, 1,1-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl, 10 1-Ethylpropyl, Hexyl, 1-Methylpentyl, 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methylpentyl, 1,2-Dimethylbutyl, 1,3-Dimethylbutyl, 2,3-Dimethylbutyl, 1,1-Dimethylbutyl, 2,2-Dimethylbutyl, 3,3-Dimethylbutyl, 1,1,2-Trimethylpropyl,
- 15 1,2,2-Trimethylpropyl, 1-Ethylbutyl, 2-Ethylbutyl, 1-Ethyl-2-methylpropyl, welches ein bis fünf Halogenatome, insbesondere Fluor und Chlor und/oder einen der folgenden Reste tragen kann:
- 20 C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkylthio, Cyano, C₁-C₄-Alkylcarbonyl, $C_3-C_8-Cycloakyl$, $C_1-C_4-Alkoxycarbonyl$, Phenyl, Phenoxy oder Phenylcarbonyl, wobei die aromatischen Reste ihrerseits jeweils ein bis fünf Halogenatome und/oder ein bis drei der folgenden Reste tragen können: Nitro, Cyano, C1-C4-Alkyl,
- 25 C_1-C_4 -Halogenalkyl, C_1-C_4 -Alkoxy, C_1-C_4 -Halogenalkoxy und/oder C₁-C₄-Alkylthio, wie insbesondere oben genannt;

eine C_1-C_8 -Alkylgruppe wie vorstehend genannt, welch ein bis fünf Halogenatome, insbesonder Fluor und/oder Chlor tragen 30 kann und einen der folgenden Reste trägt: ein 5-gliedriger Heteroaromat, enthaltend ein bis drei Stickstoffatome, oder ein 5-gliedriger Heteroaromat enthaltend ein Stickstoffatom und ein Sauerstoff- oder Schwefelatom, welcher ein bis vier Halogenatome und/oder ein bis zwei der folgenden Reste tragen 35

> Nitro, Cyano, $C_1-C_4-Alkyl$, $C_1-C_4-Halogenalkyl$, $C_1-C_4-Alkoxy$, Phenyl, C₁-C₄-Halogenalkoxy und/oder C₁-C₄-Alkylthio. Insbesondere seien genannt: 1-Pyrazolyl, 3-Methyl-1-pyrazolyl,

40 4-Methyl-1-pyrazolyl, 3,5-Dimethyl-1-pyrazolyl, 3-Phenyl-1-pyrazolyl, 4-Phenyl-1-pyrazolyl, 4-Chlor-1-pyrazolyl, 4-Brom-1-pyrazolyl, 1-Imidazolyl, 1-Benzimidazolyl, 1,2,4-Triazol-1-yl, 3-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl, 5-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl, 1-Benztriazolyl,

kann:

45 3-Isopropylisoxazol-5-yl, 3-Methylisoxazol-5-yl, Oxazol-2-yl, WO 97/38980

4,

5

30

35

PCT/EP97/01684

Thiazol-2-yl, Imidazol-2-yl, 3-Ethylisoxazol-5-yl, 3-Phenylisoxazol-5-yl, 3-tert.-Butylisoxazol-5-yl;

eine C_2 - C_6 -Alkylgrupe, welche in der 2-Position einen der folgenden Reste trägt: C_1 - C_4 -Alkoxyimino, C_3 - C_6 -Alkinyloxyimino, C_3 - C_6 -Halogenalkenyloxyimino oder Benzyloxyimino;

12

eine C_3 - C_6 -Alkenyl- oder eine C_3 - C_6 -Alkinylgruppe, wobei diese Gruppen ihrerseits ein bis fünf Halogenatome tragen können;

R10 ferner ein Phenylrest, welcher ein bis fünf Halogenatome und/oder ein bis drei der folgenden Reste tragen kann:
Nitro, Cyano, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy,
C₁-C₄-Halogenalkoxy und/oder C₁-C₄-Alkylthio, wie insbesondere oben genannt;

ein über ein Stickstoffatom verknüpfter 5-gliedriger Heteroaromat, enthaltend ein bis drei Stickstoffatome, welcher ein bis zwei Halogenatome und/oder ein bis zwei der folgenden

Reste tragen kann: C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Halogenalkyl, C₁-C₄-Alkoxy, Phenyl, C₁-C₄-Halogenalkoxy und/oder C₁-C₄-Alkylthio. Insbesondere seien genannt: 1-Pyrazolyl, 3-Methyl-1-pyrazolyl, 4-Methyl-1-pyrazolyl, 3,5-Dimethyl-1-pyrazolyl, 3-Phenyl-1-pyrazolyl,

4-Phenyl-1-pyrazolyl, 4-Chlor-1-pyrazolyl,
4-Brom-1-pyrazolyl, 1-Imidazolyl, 1-Benzimidazolyl,
1,2,4-Triazol-1-yl, 3-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl,
5-Methyl-1,2,4-triazol-1-yl, 1-Benztriazolyl, 3,4-Dichlor-imidazol-1-yl;

R10 ferner ein Gruppe

$$--N = C < \frac{R^{11}}{R^{12}}$$

worin \mathbb{R}^{11} und \mathbb{R}^{12} , die gleich oder verschieden sein können, bedeuten:

- 40 $C_1-C_8-Alkyl$, $C_3-C_6-Alkenyl$, $C_3-C_6-Alkinyl$, $C_3-C_8-Cycloalkyl$, wobei diese Reste einen $C_1-C_4-Alkoxy$, $C_1-C_4-Alkylthio$ und/oder einen gegebenenfalls substituierten Phenylrest, wie insbesondere vorstehend genannt, tragen können;
- Phenyl, das durch einen oder mehrere, z.B. einen bis drei der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy,

 C_1-C_4 -Halogenalkoxy oder C_1-C_4 -Alkylthio, wobei diese Reste insbesondere den oben genannten entsprechen;

13

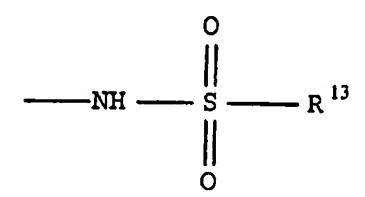
oder R^{11} und R^{12} bilden gemeinsam eine C_3 - C_{12} -Alkylenkette, welche ein bis drei C_1 - C_4 -Alkylgruppen tragen und ein Heteroatom aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff

enthalten kann, wie insbesondere bei R7 und R8 genannt.

g) R1 ferner ein Rest

10

5



15

worin R13 bedeutet:

C₁-C₄-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl, C₃-C₆-Alkinyl, C₃-C₈-Cycloalkyl wie insbesondere vorstehend genannt, wobei diese Reste einen C₁-C₄-Alkoxy-, C₁-C₄-Alkylthio- und/oder einen Phenylrest wie oben genannt tragen können;

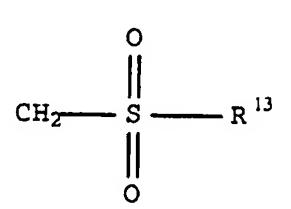
Phenyl, gegebenenfalls substituiert, insbesondere wie vorstehend genannt.

25

h) R¹ ein Rest

30

45



- worin R¹³ die oben genannte Bedeutung hat.
 - R kann weiterhin sein: Tetrazol oder Nitril.
- 40 Im Hinblick auf die biologische Wirkung sind Carbonsäurederivate der allgemeinen Formel I sowohl als reine Enantiomere bzw. reine Diastereomere oder als deren Mischung bevorzugt, in denen die Substituenten folgende Bedeutung haben:

die bei R1 im einzelnen genannten C1-C4-Alkyl-, C1-C4-Halogen- \mathbb{R}^2 alkyl-, C_1 - C_4 -Alkoxy-, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy-, C_1 - C_4 -Alkylthiogruppen und Halogenatome, insbesondere Chlor, Methyl, Methoxy, Ethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy;

14

5

4

- Stickstoff oder CR14, worin X
- Wasserstoff oder Alkyl bedeutet oder CR14 zusammen mit CR3 R14 einen 4- bis 5-gliedrigen Alkylen- oder Alkenylenring bildet, in der jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder 10 Schwefel ersetzt sein kann wie -CH2-CH2-O-, -CH=CH-O-, -CH₂-CH₂-CH₂-O-, -CH=CH-CH₂O-, insbesondere Wasserstoff, $-CH_2-CH_2-O-$, $-CH(CH_3)-CH(CH_3)-O-$, $-C(CH_3)=C(CH_3)-O-$, $-CH=C(CH_3)-O-oder-C(CH_3)=C(CH_3)-S;$

15

- die bei R1 genannten C1-C4-Alkyl-, C1-C4-Halogenalkyl-, \mathbb{R}^3 $C_1-C_4-Alkoxy-$, $C_1-C_4-Halogenalkoxy-$, $C_1-C_4-Alkylthiogruppen$ und Halogenatome, insbesondere Chlor, Methyl, Methoxy, Ethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy oder mit R14 wie oben genannt zu einem 5- oder 6-gliedrigen Ring verknüpft ist; 20
 - und R5 Phenyl oder Naphthyl, die durch einen oder mehrere, R4 z.B. einen bis drei der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, Mercapto, Amino,
- C_1-C_4 -Alkyl, C_1-C_4 -Halogenalkyl, C_1-C_4 -Alkoxy, C_1-C_4 -Halogen-25 alkoxy, C_1-C_4 -Alkylthio, C_1-C_4 -Alkylamino, Di- C_1-C_4 -alkylamino, $C_1-C_4-Alkylcarbonyl, C_1-C_4-Alkoxycarbonyl;$ Phenyl oder Naphthyl, die orthoständig über eine direkte Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe, ein
- Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine SO2-, NH- oder 30 N.Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind oder C3-C7-Cycloalky1;
- C1-C4-Alkyl, C3-C5-Alkenyl, wobei die Reste jeweils ein- oder R6 zweifach substituiert sind durch Hydroxy, Marcapto, Carboxy 35 oder Cyano;
 - Schwefel oder Sauerstoff. \mathbf{Z}
- 40 Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel I sowohl als reine Enantiomere bzw. reine Diastereomere oder als deren Mischung - in denen die Substituenten folgende Bedeutung haben:
 - C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy

45

Stickstoff oder CR14, worin X

- R14 Wasserstoff oder Alkyl bedeutet oder CR14 zusammen mit CR3
 einen 4- bis 5-gliedrigen Alkylen- oder Alkenylenring bildet
 wie z.B. -CH2-CH2-CH2-, -CH=CH-CH2-, in der jeweils eine
 Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt sein
 kann wie -CH2-CH2-O-, -CH=CH-O-, -CH2-CH2-CH2-O-, -CH=CH-CH2O-,
 insbesondere Wasserstoff,
 -CH2-CH2-O-, -CH(CH3)-CH(CH3)-O-, -C(CH3)=C(CH3)-O-,
 -CH=C(CH3)-O- oder -C(CH3)=C(CH3)-S;
- die bei R^1 genannten C_1 - C_4 -Alkyl-, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Alkyl-thiogruppen oder mit R^{14} wie oben genannt zu einem 5- oder 6-gliedrigen Ring verknüpft ist;
- und R⁵ Phenyl (gleich oder verschieden), die durch einen oder mehrere, z.B. einen bis drei der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Hydroxy, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkylthio oder
- und R⁵ sind Phenylgruppen, die orthoständig über eine direkte Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe, ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine SO₂-, NH- oder N-Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind; oder
 - R⁴ und R⁵ sind C₃-C₇-Cycloalkyl;

25

- R⁶ C₁-C₃-Alkyl, C₃-C₄-Alkenyl, wobei die Reste jeweils ein- oder zweifach substituiert sind durch Hydroxy oder einfach substituiert sind durch Carboxy;
- 30 Z Schwefel oder Sauerstoff.

Die Verbindungen der vorliegenden Erfindung bieten ein neues therapeutisches Potential für die Behandlung von Hypertonie, pulmonalem Hochdruck, Myokardinfarkt, Angina Pectoris, akutem 35 Nierenversagen, Niereninsuffizienz, zerebralen Vasospasmen, zerebraler Ischämie, Subarachnoidalblutungen, Migräne, Asthma, Atherosklerose, endotoxischem Schock, Endotoxin-induziertem Organversagen, intravaskulärer Koagulation, Restenose nach Angioplastie, benigne Prostata-Hyperplasie, ischämisches und durch Intoxikation verursachtes Nierenversagen bzw. Hypertonie und Krebserkrankungen, insbesondere Prostata- und Hautkrebs.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist die Kombination von Verbindungen der Formel I mit Hemmstoffen des Renin-Angiotensin-45 Systems (RAS). RAS-Hemmstoffe sind beispielsweise aus EP 634 175 bekannt. 16

Die erfindungsgemäßen Kombinationen eignen sich zur Behandlung von solchen Krankheiten, für die auch die Verbindungen der Formel I allein Wirksamkeit zeigen, insbesondere zur Behandlung von Hypertomie und chronischer Herzinsuffizienz.

5

Die gute Wirkung der Verbindungen läßt sich in folgenden Versuchen zeigen:

Rezeptorbindungsstudien

10

Für Bindungsstudien wurden klonierte humane ET_A -Rezeptorexprimierende CHO-Zellen und Meerschweinchen-Kleinhirnmembranen mit > 60 % ET_B - im Vergleich zu ET_A -Rezeptoren eingesetzt.

15 Membranpräparation

Die ET_A-Rezeptor-exprimierenden CHO-Zellen wurden in F_{12} -Medium mit 10 % fötalem Kälberserum, 1 % Glutamin, 100 E/ml Penicillin und 0,2 % Streptomycin (Gibco BRL, Gaithersburg, MD, USA) ver-

- 20 mehrt. Nach 48 h wurden die Zellen mit PBS gewaschen und mit 0,05 % trypsinhaltiger PBS 5 min inkubiert. Danach wurde mit F₁₂-Medium neutralisiert und die Zellen durch Zentrifugation bei 300 x g gesammelt. Zur Lyse der Zellen wurde kurz das Pellet mit Lysispuffer (5 mM Tris-HCl, pH 7,4 mit 10 % Glycerin) gewaschen
- 25 und danach in einer Konzentration von 107-Zellen/ml Lysispuffer 30 min bei 4°C inkubiert. Die Membranen wurden bei 20.000 x g 10 min zentrifugiert und das Pellet in flüssigem Stickstoff gelagert.
- 30 Meerschweinchenkleinhirne wurden im Potter-Elvejhem-Homogenisator homogenisiert und durch differentielle Zentrifugation 10 min bei 1.000 x g und wiederholte Zentrifugation des Überstandes 10 min bei 20.000 x g gewonnen.

35 Bindungstests

Für den ET_A - und ET_B -Rezeptorbindungstest wurden die Membranen in Inkubationspuffer (50 mM Tris-HCl, pH 7,4 mit 5 mM MnCl₂, 40 µg/ml Bacitracin und 0,2 % BSA) in einer Konzentration von 50 µg Protein

- 40 pro Testansatz suspendiert und bei 25°C mit 25 pM [125J]-ET $_1$ (ET $_A$ -Rezeptortest) oder 25 pM [125J]-RZ $_3$ (ET $_B$ -Rezeptortest) in Anwesenheit und Abwesenheit von Testsubstanz inkubiert. Die unspezifische Bindung wurde mit 10 $^{-7}$ M ET $_1$ bestimmt. Nach 30 min wurde der freie und der gebundene Radioligand durch Filtration
- 45 über GF/B Glasfaserfilter (Whatman, England) an einem Skatron-Zellsammler (Skatron, Lier, Norwegen) getrennt und die Filter mit eiskaltem Tris-HCl-Puffer, pH 7,4 mit 0,2 % BSA gewaschen.

17

Die auf den Filtern gesammelte Radioaktivität wurde mit einem Packard 2200 CA Flüssigkeitszintillationszähler quantifiziert.

Funktionelles in vitro-Testsystem für die Suche nach Endothelin-5 rezeptor (Subtyp A)-Antagonisten

Dieses Testsystem ist ein funktioneller, auf Zellen basierender Test für Endothelinrezeptoren. Bestimmte Zellen zeigen, wenn sie mit Endothelin 1 (ET1) stimuliert werden, einen Anstieg der intrazellulären Calciumkonzentration. Dieser Anstieg kann in intakten Zellen, die mit Calcium-sensitiven Farbstoffen beladen wurden, gemessen werden.

Aus Ratten isolierte 1-Fibroblasten, bei denen ein endogener

15 Endothelinrezeptor vom A-Subtyp nachgewiesen wurde, wurden mit
dem Fluoreszenzfarbstoff Fura 2-an wie folgt beladen: Nach
Trypsinierung wurden die Zellen in Puffer A (120 mM NaCl,
5 mM KCl, 1,5 mM MgCl₂, 1 mM CaCl₂, 25 mM HEPES, 10 mM Glucose,
pH 7,4) bis zu einer Dichte von 2 x 10⁶/ml resuspendiert und in

20 30 min bei 37°C im Dunkeln mit Fura 2-am (2 μM), Pluronics F-127
(0,04 %) und DMSO (0,2 %) inkubiert. Danach wurden die Zellen
zweimal mit Puffer A gewaschen und zu 2 x 10⁶/ml resuspendiert.

Das Fluoreszenzsignal von 2 x 10⁵ Zellen pro ml bei Ex/Em 380/510 25 wurde bei 30°C kontinuierlich registriert. Zu den Zellen wurden die Testsubstanzen und nach einer Inkubationszeit von 3 min ET1 wurde die maximale Änderung der Fluoreszenz bestimmt. Die Antwort der Zellen auf ET1 ohne vorherige Zugabe einer Testsubstanz diente als Kontrolle und wurde gleich 100 % gesetzt.

30

Testung der ET-Antagonisten in vivo

Männliche 250 - 300 g schwere SD-Ratten wurden mit Amobarbital narkotisiert, künstlich beatmet, vagotomisiert und despinali35 siert. Die Arteria carotis und Vena jugularis wurden kathetisiert.

In Kontrolltieren führt die intravenöse Gabe von 1 $\mu g/kg$ ET1 zu einem deutlichen Blutdruckanstieg, der über einen längeren Zeit-40 raum anhält.

Den Testtieren wurde 5 min vor der ET1 Gabe die Testverbindungen i.v. injiziert (1 ml/kg). Zur Bestimmung der ET-antagonistischen Eigenschaften wurde der Blutdruckanstieg in den Testtieren mit dem in den Kontrolltieren verglichen.

PCT/EP97/01684 WO 97/38980

18

Endothelin-1 induzierter "sudden death" an Mäusen

Das Testprinzip besteht in der Hemmung des durch Endothelin verursachten plötzlichen Herztodes der Maus, der wahrscheinlich 5 durch Verengung der Herzkranzgefäße bedingt ist, durch Vorbehandlung mit Endothelin-Rezeptorantagonisten. Nach intravenöser Injektion von 10 nmol/kg Endothelin im Volumen von 5 ml/kg Körpergewicht kommt es innerhalb weniger Minuten zum Tod der Tiere.

10

Die letale Endothelin-1 Dosis wird jeweils an einem kleinen Tierkollektiv überprüft. Wird die Prüfsubstanz intravenös appliziert, erfolgt meist 5 min danach die im Referenzkollektiv letale Endothelin-1 Injektion. Bei anderen Applikationsarten verlängern sich 15 die Vorgabezeiten, gegebenenfalls bis zu mehreren Stunden.

Die Überlebensrate wird dokumentiert und effektive Dosen, die 50 % der Tiere 24 h oder länger gegen den Endothelin-Herztod schützen (ED 50) werden ermittelt.

20

Funktioneller Gefäßtest für Endothelin-Rezeptorantagonisten

An Aortensegmenten des Kaninchens wird nach einer Vorspannung von 2 g und einer Relaxationszeit von 1 h in Krebs-Henseleitlösung 25 bei 37°C und einem pH-Wert zwischen 7,3 und 7,4 zunächst eine K+-Kontraktur ausgelöst. Nach Auswaschen wird eine Endothelin-Dosiswirkungskurve bis zum Maximum erstellt.

Potentielle Endothelin-Antagonisten werden an anderen Präparaten 30 des gleichen Gefäßes 15 min vor Beginn der Endothelin-Dosiswirkungskurve appliziert. Die Effekte des Endothelins werden in % der K+-Kontraktur berechnet. Bei wirksamen Endothelin-Antagonisten kommt es zur Rechtsverschiebung der Endothelin-Dosiswirkungskurve.

35

Die erfindungsgemäßen Verbindungen können in üblicher Weise oral oder parenteral (subkutan, intravenös, intramuskulär, intraperotoneal) verabfolgt werden. Die Applikation kann auch mit Dämpfen oder Sprays durch den Nasen-Rachenraum erfolgen.

40

Die Dosierung hängt vom Alter, Zustand und Gewicht des Patienten sowie von der Applikationsart ab. In der Regel beträgt die tägliche Wirkstoffdosis zwischen etwa 0,5 und 50 mg/kg Körpergewicht bei oraler Gabe und zwischen etwa 0,1 und 10 mg/kg Körpergewicht 45 bei parenteraler Gabe.

19

Die neuen Verbindungen können in den gebräuchlichen galenischen Applikationsformen fest oder flüssig angewendet werden, z.B. als Tabletten, Filmtabletten, Kapseln, Pulver, Granulate, Dragees, Suppositorien, Lösungen, Salben, Cremes oder Sprays. Diese werden in üblicher Weise hergestellt. Die Wirkstoffe können dabei mit den üblichen galenischen Hilfsmitteln wie Tablettenbindern, Füllstoffen, Konservierungsmitteln, Tablettensprengmitteln, Fließreguliermitteln, Weichmachern, Netzmitteln, Dispergiermitteln, Emulgatoren, Lösungsmitteln, Retardierungsmitteln, Antioxidantien und/oder Treibgasen verarbeitet werden (vgl. H. Sucker et al.: Pharmazeutische Technologie, Thieme-Verlag, Stuttgart, 1991). Die so erhaltenen Applikationsformen enthalten den Wirkstoff normalerweise in einer Menge von 0,1 bis 90 Gew.-%.

15 Synthesebeispiele

Beispiel 1

3-(2-Acetoxy-ethoxy)-2-hydroxy-3,3-diphenyl-propionsäuremethyl-20 ester

7,95 g (31,3 mmol) 3,3-Diphenyl-2,3-epoxypropionsäuremethylester wurden unter N₂ in 20 ml Diethylether gelöst, auf 0°C gekühlt und mit 5,87 ml (31,3 mmol) Essigsäure-2-hydroxyethylester (50 %ig) und 3 Tropfen BF₃·Et₂O versetzt. Nach Entfernen des Eisbades wurde 2 h bei RT nachgerührt.

Die Reaktionslösung wurde nacheinander mit NaCl-Lösung und NaHCO3-Lösung gewaschen und die organische Phase über MgSO4 ge30 trocknet und eingeengt. Man erhielt 12,3 g eines schwach-gelben Öls, das ohne weitere Reinigung und Charakterisierung umgesetzt wurde.

Beispiel 2

35

3-(2-Acetoxy-ethoxy)-2-(4-methoxy-6-methyl-pyrimidin-2-yl-oxy)-3,3-diphenylpropionsäuremethylester

4 g (11,1 mmol) 3-(2-Acetoxy-ethoxy)-2-hydroxy-3,3-diphenyl40 propionsäuremethylester wurden unter N₂ in 20 ml DMF gelöst, mit
770 mg (5,6 mmol) K₂CO₃ und 2,24 g (11,1 mmol) 2-Methansulfonyl-4-methoxy-6-methylpyrimidin versetzt und 2 h bei 80°C gerührt. Anschließend wurde mit 20 ml H₂O verdünnt, zweimal mit
30 ml Diethylether extrahiert, die organische Phase über MgSO₄ ge45 trocknet, eingeengt und der Rückstand an Kieselgel mit Essig-

ester/Cyclohexangemischen chromatographisch gereinigt. Man erhielt 4,8 g. (90 %) eines farblosen Öls.

20

 $^{1}\text{H-NMR}$ (CDCl₃) δ : 2,10 (s, 3H); 2,35 (s, 3H); 3,50 (s, 3H); 3,85 (s, 6H); 4,00 (m, 2H); 4,30 (m, 2H); 6,005 (s, 1H), 6,25 (s, 1H)7,20 - 7,50 (m, 10H)

Beispiel 3

- 10 3-(2-Hydroxy-ethoxy)-2-(4-methoxy-6-methyl-pyrimidin-2-yloxy) -3,3-diphenylpropionsäure
 - 4,8 g (10 mmol) 3-(2-Acetoxy-ethoxy)-2-(4-methoxy-6-methyl-pyrimidin-2-yloxy(3,3-diphenyl-propionsäuremethylester wurden in
- 15 80 ml Dioxan und 40 ml 1n KOH-Lösung gelöst und 8 h bei 90°C gerührt. Die Lösung wurde mit 50 ml H2O verdünnt und mit Diethylether extrahiert. Die wäßrige Phase wurde mit 10 ml 1N HCl-Lösung neutralisiert, zweimal mit Diethylether extrahiert, die organische Phase getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wurde an
- 20 Kieselgel mit Cyclohexan/Essigestergemischen chromatographisch gereinigt und nach Auskristallisieren aus Diethylether/Hexan wurden 1,2 g (28 %) farblose Kristalle erhalten.

$$^{1}\text{H-NMR}$$
 (CDCl₃) δ : 2,25 (s, 3H); 3,55 (m, 2H); 3,65-3,85 (m, 3H); 3,90 (s, 6H), 6,10 (s, 1H); 6,25 (s, 1H); 6,40 (breit, 1H), 7,20 - 7,60 (m, 10H)

Beispiel 4

- 30 3-(2-Hydroxy-2-methoxycarbonyl-1,1-diphenyl-ethoxy)-2,2-dimethylpropionsäuremethylester
 - 12,7 g (50 mmol) 3,3-Diphenyl-2,3-epoxypropionsäuremethylester wurden in 50 ml Diethylether gelöst, mit 6,6 g (50 mmol)
- 35 3-Hydroxy-2,2-dimethyl-propionsäuremethylester und 1 ml BF3·Et2O versetzt und 18 h bei Raumtemperatur gerührt. Das Lösungsmittel wurde abgedampft und der Ölige Rückstand ohne weitere Reinigung und Charakterisierung umgesetzt.
- 40 Beispiel 5
 - 3-[2-Methoxycarbony1-2-(4-methoxy-6-methyl-pyrimidin-2-yloxy) -1,1-diphenyl-ethoxy]2,2-dimethyl-propionsäuremethylester
- 45 10 g (25,9 mmol) 3-(2-Hydroxy-2-methoxycarbonyl-1,1-diphenylethoxy) - 2, 2 - dimethyl - propionsäuremethylester wurden unter N_2 in 40 ml DMF gelöst, mit 1,78 g (13 mmol) K_2CO_3 und 5,2 g (25,9 mmol)

21

2-Methansulfonyl-4-methoxy-6-methylpyrimidin versetzt und 2 h bei 80°C gerührt. Anschließend wurde mit 40 ml H₂O verdünnt, zweimal mit 30 ml Diethylether extrahiert, die organische Phase über MgSO₄ getrocknet, eingeengt und der Rückstand an Kieselgel mit Essig-5 ester/Cyclohexangemischen chromatographisch gereinigt. Man erhielt nach Auskristallisieren aus Diethylether/Hexan 11,8 g (90 %) des Produkts als farblose Kristalle.

Smp: 143°C

10

Beispiel 6

3-[2-Carboxy-2-(4-methoxy-6-methyl-pyrimidin-2-yloxy)-1,1-diphenyl-ethoxy]-2,2-dimethyl-propionsäure

15

10,1 g (20 mmol) 3-[2-Methoxycarbonyl-2-(4-methoxy-6-methyl-pyri-midin-2-yloxy)-1,1-diphenyl-ethoxy]-2,2-dimethyl-propionsäuremethylester wurden in 50 ml Dioxan und 50 ml 2N NaOH-Lösung gelöst und 4 h bei 80°C gerührt. Die Lösung wurde mit 300 ml H₂O verdünnt und mit 100 ml Essigester extrahiert. Die wäßrige Phase wurde mit 1N HCl neutralisiert, mit Essigester extrahiert, die organische Phase über MgSO₄ getrocknet, filtriert und eingeengt. Der ölige Rückstand wurde aus Diethylether/Hexan auskristallisiert und man erhielt 4,1 g (42 %) farblose Kristalle.

25

¹H-NMR (CDCl₃) δ: 1,10 (s, 3H); 1,20 (s, 3H); 2,50 (s, 3H); 3,65 (d, 1H); 3,80 (s, 3H); 3,90 (d, 1H); 5,95 (s, 1H); 6,25 (s, 1H); 7,20 - 7,50 (m, 10H)

30 Analog lassen sich die in Tabelle 1 aufgeführten Verbindungen herstellen.

35

40

$\stackrel{R^2}{\longrightarrow}$	× X X X X X X X X X X X X X X X X X X X
ች	$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
	R6 — Z

Nr.	R1	R ⁴ , R ⁵	R6	\mathbb{R}^2	R ³	×	2
408.	НО	Phenyl	H ₂ NC (0) -CH ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	12-C	0
409.	НО	Phenyl	HO-CH2-CH2-	ОМе	Ме	СН	0
410.	НО	Phenyl	HO-CH2-CH2-	Ме	Ме	СН	0
411.	НО	Phenyl	HO-CH2-CH2=	Ме	Bt	СН	0
412.	ЮН	Phenyl	HO-CH2-CH2-	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	42-C	0
413.	НО	Phenyl	HO-CH2-CH2-	ОМе	0-CH2-CH2-C	. င	. 0
414.	НО	Phenyl	HO-CH2-CH2-	Ме	CH2-CH2-CH2-C	12-C	0
415.	ЮН	Phenyl	HO-CH2-CH2-	ОМе	ОМе	N	0
416.	ЮН	Phenyl	HO-CH2-CH2-	NMe ₂	NMe ₂	N	0
417.	НО	Pheny1	HO-CH2-CH2-	Et	Et	СН	0
418.	НО	Pheny1	но-сн ₂ -сн (он) -сн ₂ -	ОМе	ОМе	СН	0
			7				

Tabelle 1

N	51						
	- 1	к", к ³	R6	R ²	R ³	×	Z
419.	НО	Pheny1	HO-CH2-CH (OH) -CH2-	ОМе	Me	CH	
420.	НО	Pheny1		Me	Μρ	H.J.	
421.	НО	Phenyl	- СН (ОН) -	Me	3	5 8	
422.	НО	Phenyl		OMe	22 - CH2 - CH2	Cu H-1	
423.	ЮН	Pheny1		OMP	O-CHCH		
424.	ЮН	Phenyl	- CH (OH) -	Μρ	כחים כחים		
425.	НО	Phenyl	_ '			-ch2-c	o l
426	OH	Dhom:	(10)	Оме	Ome	Z	0
	5	Fnenyı	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	2	0
.126	НО	Pheny1	HO-CH2-CH (OH) -CH2-	Et	Et	CH	c
428.	ЮН	o-F-Phenyl	HO-CH2-CH2-	ОМе	Me	CH.	
429.	Ю	o-F-Phenyl	HO-CH2-CH2-	Me	Мр	E	
430.	ЮН	m-F-Phenyl		Me	T.	E C	
431.	НО	m-OMe-Phenyl	но-сн,-сн,-	OMp	בייתט ייתט		
432.	ЮН	m-Me-Phenvl	HO-CHCH	3 6	2.12 2.112 CH2-C	7-2-	
433	70		יים בייז בייז	оме	0-CH2-CH2-C	-C	0
		p-c1-Pnenyl	HO-CH ₂ -CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CI	CH2-C	0
434.	HO	p-F-Phenyl	HO-CH2-CH2-	ОМе	OMe	Z	0
435.	ЮН	m-OMe-Phenyl	HO-CH2-CH2-	NMe2	NMe	Z	C
436.	НО	m-OMe-Phenyl	HO-CH2-CH2-	四七	Et.	HJ	
437.	но	o-F-Phenyl	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	OMe	OMp	H. H.	
438.	НО	m-F-Phenyl		OMe	Mp	#5 #5	
439.	ЮН	m-Me-Phenyl	1'	NO.	3		
	I		- 1	316	36	E	0

Nr.	R1	R4, R5	R6	R ²	R ³	X	2
440.	ОН	m-OMe-Phenyl	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	Ме	Et	СН	0
441.	НО	p-Me-Phenyl	но-сн2-сн (он) -сн2-	ОМе	CH2-CH2-CH2-	H ₂ - C	0
442.	НО	p-Cl-Phenyl	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	ОМе	0-CH2-CH2-C	-င	0
443.	НО	p-F-Phenyl	HO-CH2-CH (OH) -CH2-	Ме	CH2-CH2-CH2-	H ₂ -C	0
444.	HO	m-Me-Phenyl	но-сн2-сн (он) -сн2-	ОМе	ОМе	Z	0
445.	HO	p-C1-Phenyl	HO-СH ₂ -СH (ОН) -СH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	Z	0
446.	HO	p-Cl-Phenyl	HO-CH ₂ -CH (OH) -CH ₂ -	Et	Bt	СН	0
447.	ОН	Phenyl	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂	OMe	ОМе	СН	0
448.	ЮН	Phenyl	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	ОМе	Ме	Н	0
449.	НО	Phenyl	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	Ме	Ме	СН	0
450.	НО	Phenyl	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	Ме	Et	СН	0
451.	НО	Phenyl	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
452.	НО	Phenyl	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	ОМе	0-CH2-CH2-C	၁-	0
453.	НО	Phenyl	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2	H2-C	0
454.	ЮН	Phenyl	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	ОМе	ОМе	Z	0
455.	НО	Phenyl	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	Z.	0
456.	НО	Pheny1	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	Et	Et	СН	0
457.	НО	Phenyl	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	ОМе	ОМе	CH	0
458.	НО	Pheny1	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	Оме	Me	СН	0
459.	НО	Pheny1	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	Ме	Ме	CH	0
460.	НО	Phenyl	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	Me	Et	E	0

	2	0	0	0	0	C) (2 (5	0	0	C		0	0	0	0	0	C	, (0
:		CH2-C	ე - შ	CH2-C	Z	Z	25	5 2	3 8	5 6	5 6	E)	H2-C	٦-	ני־ח		2	Z	E	СН	CH	E .	; E	E)
60	1 (Cn2-Cn2-	0-CH2-CH2-C	CH2-CH2-C	ОМе	NMe,	101	OMO	Mo	No.	יאכ 197	72	CH2-CH2-CH2-	0-CH2-CH3-	- カン・・カン・・ サン	200 200	OME	NMe ₂	28	OMe	Me	Me	± CX	26
22	OMO	Out Out	Оме	Ме	ОМе	NMe ₂	Et	OMo	OMe	Δ×	ON ON	ME	ОМе	ОМе	Me	O.M.O.	ome	NMe2	פר	Оме	ОМе	Me	Me	,
R6	CH3-CH3- (HO-CH3) 2C-CH2-	(HO-CH2) -C-CH2	Jan (110 cm2) 20-	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	(HO-CH ₂) 2CH-CH ₂ -	(HO-CH ₂) 2CH-CH ₂ -	7 7.7.7	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ -	(HO-CH ₂) ₂ CH-CH ₂ .	(HO-CH ₂) 2CH-CH ₂ -	- HJ (HJ	(HO-CH2) 2CH-CH2-		CA3 -CA2 - (HO-CH2) 2C-CH2-	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	CH3-CH2- (HO-CH2), C-CH2-	
R4, R5	Phenyl	Phenyl	Phenyl	T K	Fnenyl	Phenyl	Phenyl	o-F-Phenyl	m-F-Phenyl	p-F-Phenyl	m-OMe-Phenyl	m-Ma-phany1		p-c1-Phenyl	p-Me-Phenyi	m-F-Pheny1	m-OMe-Phenvl		D-Me-Phenvl		p-Cl-Phenyl	m-OMe-Phenyl	m-Me-Phenyl	8 - F - Obons: 1
R1	НО	НО	ЮН	770	On	ЮН	ОН	НО	ОН	НО	но	НО		On	ОН	НО	НО	ЮН	НО		HO	ОН	ЮН	НО
Nr.	461.	462.	463.	464	, I	465.	466.	467.	468.	469.	470.	471.	472	- 7 / 5	473.	474.	475.	476.	477.	470	.075	479.	480.	481.

Nr.	R1	R4, R5	R6	R ²	R ³	×	2
482.	НО	p-F-Phenyl	СН3-СН2- (НО-СН2) 2С-СН2-	ОМе	0-CH2-CH2	ე-	0
483.	но	o-F-Phenyl	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	Ме	CH2-CH2-CI	CH2-C	0
484.	НО	p-Cl-Phenyl	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	ОМе	ОМе	N	0
485.	НО	m-F-Phenyl	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	NMe ₂	NMe ₂	N	0
486.	КО	m-F-Phenyl	CH3-CH2- (HO-CH2) 2C-CH2-	Et	Et	СН	0
487.	но	Phenyl	HO- (CH ₂) ₃ -	ОМе	ОМе	СН	0
488.	НО	Pheny1	HO- (CH ₂) ₃ -	ОМе	Ме	СН	0
489.	НО	Phenyl	HO- (CH ₂) ₃ -	Ме	Ме	СН	0
490.	НО	Pheny1	HO- (CH ₂) ₃ -	Ме	Et	СН	0
491.	но	Phenyl	HO- (CH ₂) 3-	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	₁2 - C	0
492.	но	Phenyl	HO- (CH ₂) ₃ -	ОМе	0-CH2-CH2-	ວ-	0
493.	НО	Phenyl	HO- (CH ₂) ₃ -	Ме	CH2-CH2-CH2-C	12-C	0
494.	НО	Pheny1	HO- (CH ₂) 3-	ОМе	ОМе	N	0
495.	НО	Phenyl	HO- (CH ₂) ₃ -	NMe ₂	NMe ₂	N	0
496.	НО	Phenyl	HO- (CH ₂) ₃ -	Et	Bt	СН	0
497.	НО	Phenyl	HO- (CH ₂) ₄ -	ОМе	ОМе	СН	0
498.	НО	Phenyl	HO - (CH ₂) 4 -	ОМе	Ме	СН	0
499.	НО	Phenyl	HO- (CH ₂) 4-	Ме	Ме	СН	0
500.	НО	Phenyl	HO- (CH ₂) ₄ -	Ме	Et	СН	0
501.	Ю	Pheny1	HO- (CH ₂) 4-	ОМе	CH2-CH2-CH2-	12 - C	0
502.	НО	Pheny1	HO- (CH ₂) ₄ -	ОМе	0-CH2-CH2-C	ე-	0

r		,	_																								
	2	0	C		5	0	0	0	0	0			0	0		0	0	0			5.	0	0	C	, ,		0
	×	CH2-C	2	1	2	ES	CH	СН	СН	(2 - C	ľ		2-C	Z		2	СН	CH	СН					U	ر	,	
	R3	CH2-CH2-CI	OMe	NMO	201112	ב ב	жe	ме	Et	CH2-CH2-CH2-C	0-CH3-CH3-C	7 7	CH2-CH2-CH2	ОМе	NIMO			Оже	Me	Me			CH2-CH2-CH2	O-CH2-CH3-(. E	7	Ore
-	K²	Ме	Оме	NMe	D. F. F.	בר בר	ome	DE L	Ме	ОМе	OMe			ОМе	NMe			OMe	OMe	Me			Оме	ОМе	Me		
26		110 (CH2) 4-	HO - (CH ₂) 4 -	HO - (CH ₂) 4 -	HO - (CH2) , -		(CH2)		110 (Ch2) 3-	HO- (CH ₂) ₃ -	HO- (CH ₂) ₃ -	HO- (CH ₂) 1-	١.	иО- (CH2) 3-	HO- (CH ₂) ₃ -			7 7 7 7	HO- (CH ₂) ₄ -	HO- (CH ₂) 4-	HO- (CH ₂) ₄ -		121214	HO- (CH ₂) 4-	HO- (CH ₂) ₄ -	HO- (CH ₂) 4-	
R4, R5	Phenyl	Dhonyl	rneny 1	Pheny1	Phenyl	o-F-Pheny1	o-F-Pheny1	m-F-Phenvl	m-OMo-phoses	" One-Fileny.	m-Me-Phenyl	p-Cl-Phenyl	D-F-Phenyl	T Kircust T	m-OMe-Phenyl	m-OMe-Phenyl			T KITT	m-Me-Phenyl	m-OMe-Phenyl	p-Me-Phenyl		- riienyı	p-F-Phenyl	m-Me-Phenyl	
R1	НО	HO		ЮН	НО	НО	НО	НО	НО		5	НО	НО	100	Can	но	ЮН	HO			НО	НО	OH		НО	ЮН	
Nr.	503.	504.	200	505.	. 905	507.	508.	509.	510.	511	317	512.	513.	511		515.	516.	517.			519.	520.	521.			523.	

Nr.	R1	R4, R5	R6	R ²	R3	×	2
524.	ЮН	p-Cl-Phenyl	HO- (CH ₂) 4-	NMe ₂	NMe ₂	Z	0
525.	ЮН	p-C1-Phenyl	HO- (CH ₂) 4-	Et	Et	СН	0
	ЮН	Phenyl	HO ₂ C-CH ₂ -	ОМе	ОМе	СН	0
527.	ЮН	Phenyl	HO ₂ C-CH ₂ -	ОМе	OEt	CH	0
528.	НО	Pheny1	HO ₂ C-CH ₂ -	Оме	Ме	ಕ	0
529.	Ю	Phenyl	HO ₂ C-CH ₂ -	Ме	Ме	CH	0
530.	НО	Phenyl	HO ₂ C-CH ₂ -	Ме	Et	CH	0
531.	НО	Phenyl	HO ₂ C-CH ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CI	CH2-C	0
532.	ЮН	Pheny1	HO ₂ C-CH ₂ -	ОМе	O-CH2-CH2-C	ပ္-	0
533.	НО	Phenyl	HO ₂ C-CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2	H2-C	0
534.	НО	Phenyl	HO ₂ C - CH ₂ -	ОМе	ОМе	Z	0
535.	НО	Phenyl	HO ₂ C-CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	Z	0
536.	НО	Phenyl	HO ₂ C-CH ₂ -	Et	ET	СН	0
537.	HO	Pheny1	HO ₂ C - (CH ₂) ₂ -	Оме	ОМе	СН	0
538.	OH	Phenyl	HO ₂ C- (CH ₂) 2-	ОМе	Ме	СН	0
539.	HO	Phenyl	HO ₂ C- (CH ₂) 2-	Ме	Ме	СН	0
540.	НО	Phenyl	HO ₂ C- (CH ₂) ₂ -	Ме	Et	H	0
541.	ЮН	Phenyl	HO ₂ C- (CH ₂) ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	H ₂ -C	0
542.	НО	Phenyl	HO ₂ C - (CH ₂) ₂ -	ОМе	0-CH2-CH2-	၁-	0
543.	НО	Phenyl	HO ₂ C- (CH ₂) ₂ -	Me	CH2-CH2-CH2-	H2-C	0
544.	НО	Phenyl	HO ₂ C - (CH ₂) 2 -	ОМе	ОМе	Z	0
					i		

T				T	T	1				7	T	T			Τ	1	T			Γ-	7	<u> </u>				7
	2	0	0	С	, (2	0	0	0	0	C		0	0	C			0	0	0			0	0	0	
	×	2	СН	CH	מה	5	5 .	12-C	ပု	12 - C	2		2	CH	СН	no		5	2-C	ပု	2-6	, ,	Z	Z	CH	
	EX	NMe ₂	Et	Me	Mo	10.	בר	CH2-CH2-C	O-CH2-CH2-C	CH2-CH2-CH2-	OMe	NIMO	77777	Оме	Me	M.		21. C	CH2 - CH2 - CH2 - C	0-CH ₂ -CH ₂ -	CH, - CH, - CH, -	7 7 7		NMe ₂	Et	ONO
5.5	A.	INMe ₂	Et	ОМе	Me	Mo	OWO.	Orice	OMe	Me	ОМе	NMes		Ore	ОМе	Me				Оме	Ме			e ₂	Et	OMP
P6	HO,C- (CH,),-	7 /7	11020 (Cn2) 2-	HO ₂ C-CH ₂ -	HO2C-CH2-	HO ₂ C-CH ₂ -	HO ₂ C-CH ₂ -	HOSCSCH	200 070 m	HO ₂ C - CH ₂ -	HO ₂ C-CH ₂ -	HO2C-CH2-	HO2C - (CH2) 2 -	7	HO ₂ C - (CH ₂) ₂ -	HO ₂ C - (CH ₂) ₂ -	HO ₂ C- (CH ₂) 2-	(CH2)		nO2C- (CR2/2-	HO ₂ C - (CH ₂) ₂ -	HO,C- (CH,),-	(CH2) 2.		(CH ₂) ₂ -	HO ₂ C - (CH ₂) 3 -
R4, R5	Phenyl	Phenyl	t c	•	o-F-Phenyl	m-F-Phenyl	m-OMe-Phenyl	m-Me-Phenvl	<u></u>		p-F-Phenyl	m-OMe-Phenyl	o-F-Phenyl	The phone	- rueny 1	m-Me-Phenyl	m-OMe-Phenyl	p-Me-Phenyl			p-F-Phenyl	m - OMe - Phenyl		-Cl - Phenyl	T HOULD T	Phenyl
R1	НО	НО	HO		ЮН	ОН	НО	НО	HO		UR	НО	но	HO		НО	НО	НО	HO			он но	ЮН	НО		
Nr.	545.	546.	547		548.	549.	550.	551.	552	200	333.	554.	555.	556		557.	558.	559.	560.			562.	563.	564.		0.

Nr.	R1	R4, R5	R6	R ²	R ³	×	2
566.	НО	Phenyl	HO ₂ C- (CH ₂) 3-	ОМе	Ме	СН	0
567.	ЮН	Pheny1	HO ₂ C- (CH ₂) 3-	Me	Ме	СН	0
568.	ЮН	Phenyl	HO ₂ C- (CH ₂) 3-	Ме	Et	СН	0
.695	ЮН	Phenyl	HO ₂ C- (СH ₂) 3-	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
570.	НО	Phenyl	HO ₂ C- (СН ₂) 3-	ОМе	0-CH2-CH2-	-င	0
571.	Ю	Pheny1	HO ₂ C- (CH ₂) 3-	Ме	CH2-CH2-CH2	H ₂ - C	0
572.	НО	Phenyl	HO ₂ C - (CH ₂) 3 -	ОМе	ОМе	N	0
573.	ЮН	Pheny1	HO ₂ C · (CH ₂) 3 ·	NMe ₂	NMe ₂	N	0
574.	НО	Pheny1	HO ₂ C- (CH ₂) 3-	Et	Et	СН	0
575.	Ю	Phenyl	HO ₂ C-СH (СН ₃) -СН ₂ -	ОМе	ОМе	СН	0
576.	ОН	Pheny1	HO ₂ C-СH (СН ₃) -СН ₂ -	ОМе	Ме	СН	0
577.	ЮН	Phenyl	HO ₂ C-СH (СН ₃) -СН ₂ -	Ме	Ме	СН	0
578.	НО	Phenyl	HO ₂ C-СH (СН ₃) -СН ₂ -	Ме	Et	CH	0
579.	ЮН	Phenyl	HO ₂ C-СH (СН ₃) -СН ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2	H2-C	0
580.	ОН	Pheny1	HO ₂ C-СH (СН ₃) -СН ₂	ОМе	0-CH2-CH2-C	-C	0
581.	НО	Pheny1	но ₂ с-сн (сн ₃) -сн ₂ -	Ме	CH2-CH2-C	·CH2-C	0
582.	ЮН	Pheny1	но ₂ с-сн (сн ₃) -сн ₂ -	ОМе	ОМе	N	0
583.	НО	Pheny1	HO ₂ C-CH (CH ₃) -CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	Z	0
584.	НО	Phenyl	HO ₂ C-CH (CH ₃) -CH ₂ -	Et	Et	НЭ	0
585.	НО	o-F-Pheny1	HO ₂ C - (CH ₂) ₃ -	ОМе	Ме	СН	0
586.	ЮН	o-F-Phenyl	HO ₂ C- (CH ₂) ₃ -	Ме	Ме	СН	0

0-CH ₂ -CH ₂	O-CH ₂ -CH ₂ -C CH ₂ -CH ₂ -C OMe N Et CH OMe CH	O-CH ₂ -CH ₂ -C CH ₂ -CH ₂ -C OMe N Et CH OMe CH	O-CH2-CH2-C CH2-CH2-CH2-C OME N Et CH OME CH Me CH	ie 0-CH2-CH2-C ie OMe N e2 NMe2 N e OMe CH e OMe CH e Me CH Me CH Et CH Et CH CH CH CH CH CH CH CH CH	O-CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C OME N Et CH Me CH CH CH2-CH2-CH2-C CH CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-	O-CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C	O-CH2-CH2-C CH2-CH2-CH2-C CH2-CH2-CH2-C OME N Et CH OME CH OME CH CH2-CH2-CH2-C CH2-CH2-CH2-C	O-CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C OME N Et CH Me CH CH CH2-CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C CH2-CH2-C	OME O-CH2-CH2-C CH2-CH2-C OME NME2 N Et CH OME CH CH CH CH CH CH CH CH CH C	- CH ₂ - CH ₂ - C - CH ₂ - CH ₂ - C	CH2-CH2-C CH3-CH2-C CH3-CH2-C CH3-CH2-C CH3-CH2-C CH3-CH2-C CH3-CH2-C CH3-CH2-C CH3-CH2-C CH3-CH2-C CH3-CH2-C CH3-CH2-C CH3-CH2-C CH3-CH2-C CH3-CH2-C CH3-CH3-C CH3-C CH3-CH3-C CH3-C	CH2 - CH2 - C CH2 - CH2 - C CH3 - CH3 - C CH3 - C C CH3 - C C CH3 - C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	OME OME OME OME CH2-CH2-CH2- OME OME CH3 OME CH4 CH4 CH4 CH4 CH4 CH4 CH4 CH
	2	2								CH2-ON-CI OME WE CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-	CH2-ONGE CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-CH2-	CH2-ON-CI OME	
OMe OMe Et	OMe OMe OMe	OMe OMe OMe OMe	OME OME OME OME OME OME OME OME	e e Me t Re e Re e e e									
						OM Me Me OM Et MA OM	OMe	OMe OMe OMe OMe OMe OMe OMe OMe	OME	OME	OME OME OME OME OME OME OME OME	OME	OME OME OME OME OME OME OME OME
HO ₂ C - (CH ₂) ₃ - HO ₂ C - (CH ₂) ₃ - HO ₂ C - (CH ₂) ₃ - HO ₂ C - (CH ₂) ₃ -	(CH ₂) ₃ (CH ₂) ₃ (CH ₂) ₃ CH (CH ₃	(CH ₂) 3- (CH ₂) 3- (CH ₂) 3- CH (CH ₃)	(CH ₂) 3- (CH ₂) 3- (CH ₂) 3- (CH ₂) 3- CH (CH ₃) CH (CH ₃)										HO2C - (CH2) 3 - HO2C - CH (CH3) - CH2 HO2C - CH (CH3) 2 - CH2 HO2C - CH (CH3) 2 - CH2 HO2C - CH (CH3) 2 - CH2 HO2C - C (CH3) 2 - CH2
F-Phenyl OMe-Phenyl OMe-Phenyl	F-Phenyl OMe-Phenyl OMe-Phenyl F-Phenyl	F-Phenyl OMe-Phenyl F-Phenyl F-Phenyl F-Phenyl	F-Phenyl OMe-Phenyl F-Phenyl F-Phenyl We-Phenyl	henyl - Phenyl henyl henyl Phenyl - Phenyl	henyl - Phenyl henyl henyl - Phenyl - Phenyl - Phenyl - Phenyl	henyl - Phenyl henyl Phenyl - Phenyl - Phenyl Phenyl Phenyl Phenyl	henyl - Phenyl henyl - Phenyl	Phenyl e-Phenyl Phenyl -Phenyl e-Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl	Phenyl e-Phenyl Phenyl -Phenyl e-Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl	Phenyl e - Phenyl Phenyl Phenyl - Phenyl	Phenyl e - Phenyl Phenyl - Phenyl	Phenyl e-Phenyl Phenyl -Phenyl	Phenyl e - Phenyl Phenyl Phenyl - Phenyl
henyl - Phenyl - Phenyl	F-Phenyl OMe-Phenyl OMe-Phenyl F-Phenyl	F-Phenyl OMe-Phenyl F-Phenyl F-Phenyl	F-Phenyl OMe-Phenyl F-Phenyl F-Phenyl We-Phenyl	henyl -Phenyl henyl Phenyl -Phenyl	henyl henyl nyl nyl enyl henyl henyl	henyl -Phenyl henyl Phenyl -Phenyl -Phenyl Phenyl Phenyl	henyl -Phenyl henyl Phenyl -Phenyl Phenyl Phenyl Phenyl Phenyl Phenyl	Phenyl e-Phenyl Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl	Phenyl le-Phenyl Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl -Phenyl	Phenyl e - Phenyl Phenyl Phenyl - Phenyl	Phenyl e - Phenyl Phenyl - Phenyl e - Phenyl	Phenyl e - Phenyl Phenyl - Phenyl e - Phenyl	Phenyl e - Phenyl Phenyl - Phenyl
OMe-Phenyl HO ₂ C-(CH ₂) ₃ OMe-Phenyl HO ₂ C-(CH ₂) ₃	OMe - Phenyl HO2C - (CH2) 3 - OMe - Phenyl HO2C - (CH2) 3 - F - Phenyl HO2C - CH (CH3)	OMe - Phenyl HO2C - (CH2) 3 - OMe - Phenyl HO2C - (CH2) 3 - F - Phenyl HO2C - CH (CH3) F - Phenyl HO2C - CH (CH3)	OMe - Phenyl HO2C - (CH2) 3 - OMe - Phenyl HO2C - (CH2) 3 - F - Phenyl HO2C - CH (CH3) Me - Phenyl HO2C - CH (CH3) Me - Phenyl HO2C - CH (CH3)	-Phenyl HO ₂ C - (CH ₂) ₃ - henyl HO ₂ C - (CH ₂) ₃ - henyl HO ₂ C - CH (CH ₃)	-Phenyl HO ₂ C - (CH ₂) ₃ - Phenyl HO ₂ C - (CH ₂) ₃ - henyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃)	-Phenyl HO ₂ C - (CH ₂) ₃ - -Phenyl HO ₂ C - (CH ₂) ₃ - henyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃)	-Phenyl HO ₂ C - (CH ₂) ₃ - Phenyl HO ₂ C - (CH ₂) ₃ - henyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) HO ₂ C - CH (CH ₃) HO ₂ C - CH (CH ₃)	e - Phenyl $HO_2C - (CH_2)_3$ - e - Phenyl $HO_2C - (CH_2)_3$ - Phenyl $HO_2C - CH (CH_3)$ - Phenyl $HO_2C - CH (CH_3)$ - e - Phenyl $HO_2C - CH (CH_3)$ - Phenyl $HO_2C - CH (CH_3)$ - Phenyl $HO_2C - CH (CH_3)$ - Phenyl $HO_2C - CH (CH_3)$ - Phenyl $HO_2C - CH (CH_3)$ - Phenyl $HO_2C - CH (CH_3)$ - Phenyl $HO_2C - CH (CH_3)$ -	e - Phenyl HO2C - (CH2) 3 - e - Phenyl HO2C - (CH2) 3 - Phenyl HO2C - CH (CH3) Phenyl HO2C - CH (CH3) e - Phenyl HO2C - CH (CH3) - Phenyl HO2C - CH (CH3) - Phenyl HO2C - CH (CH3)	e - Pheny1 $HO_2C - (CH_2)_3$ - e - Pheny1 $HO_2C - (CH_2)_3$ - Pheny1 $HO_2C - CH (CH_3)$ - Pheny1 $HO_2C - CH (CH_3)$ - e - Pheny1 $HO_2C - CH (CH_3)$ - Pheny1 $HO_2C - CH (CH_3)$ - Pheny1 $HO_2C - CH (CH_3)$ - Pheny1 $HO_2C - CH (CH_3)$ - Pheny1 $HO_2C - CH (CH_3)$ - Pheny1 $HO_2C - CH (CH_3)$ - - Pheny1 $HO_2C - CH (CH_3)$ - - Pheny1 $HO_2C - CH (CH_3)$ - - Pheny1 $HO_2C - CH (CH_3)$ - - Pheny1 $HO_2C - CH (CH_3)$ - - Pheny1 $HO_2C - CH (CH_3)$ -	e - Phenyl HO2C - (CH2) 3 - e - Phenyl HO2C - (CH2) 3 - Phenyl HO2C - CH (CH3) Phenyl HO2C - CH (CH3) e - Phenyl HO2C - CH (CH3) - Phenyl HO2C - CH (CH3)	e-Phenyl HO2C - (CH2) 3- e-Phenyl HO2C - (CH2) 3- Phenyl HO2C - CH (CH3) Phenyl HO2C - CH (CH3) e-Phenyl HO2C - CH (CH3) Phenyl HO2C - CH (CH3) Phenyl HO2C - CH (CH3)	e-Phenyl HO2C-(CH2)3- e-Phenyl HO2C-(CH2)3- Phenyl HO2C-CH(CH3) Phenyl HO2C-CH(CH3) e-Phenyl HO2C-CH(CH3) Phenyl HO2C-CH(CH3) Yl HO2C-C (CH3)2- Yl HO2C-C (CH3)2- Yl HO2C-C (CH3)2-
OMe-Phenyl	OMe-Phenyl HO ₂ C-(CH ₂) ₃ - F-Phenyl HO ₂ C-CH(CH ₃)	OMe - Phenyl HO2C - (CH2) 3 - F - Phenyl HO2C - CH (CH3) F - Phenyl HO2C - CH (CH3)	OMe - Phenyl HO2C - (CH2) 3 - F - Phenyl HO2C - CH (CH3) F - Phenyl HO2C - CH (CH3) Me - Phenyl HO2C - CH (CH3)	-Phenyl HO ₂ C - (CH ₂) ₃ -henyl HO ₂ C - CH (CH ₃) henyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) -Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃)	-Phenyl HO ₂ C - (CH ₂) ₃ - henyl HO ₂ C - CH (CH ₃) henyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃)	-Phenyl HO ₂ C - (CH ₂) 3 - henyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃)	-Phenyl HO ₂ C - (CH ₂) 3 - henyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃)	e-Phenyl HO2C-(CH2)3- Phenyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) e-Phenyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3)	e - Phenyl HO2C - (CH2) 3 - Phenyl HO2C - CH (CH3) Phenyl HO2C - CH (CH3) e - Phenyl HO2C - CH (CH3) - Phenyl HO2C - CH (CH3) - Phenyl HO2C - CH (CH3)	e-Pheny1 HO2C - (CH2) 3 - Pheny1 HO2C - CH (CH3) Pheny1 HO2C - CH (CH3) e-Pheny1 HO2C - CH (CH3) Pheny1 HO2C - CH (CH3) - Pheny1 HO2C - CH (CH3) - Pheny1 HO2C - CH (CH3)	e-Pheny1 HO ₂ C - (CH ₂) 3- Pheny1 HO ₂ C - CH (CH ₃) Pheny1 HO ₂ C - CH (CH ₃) e-Pheny1 HO ₂ C - CH (CH ₃) Pheny1 HO ₂ C - CH (CH ₃) Pheny1 HO ₂ C - CH (CH ₃) Pheny1 HO ₂ C - CH (CH ₃) Pheny1 HO ₂ C - CH (CH ₃) Pheny1 HO ₂ C - CH (CH ₃) Pheny1 HO ₂ C - CH (CH ₃) Pheny1 HO ₂ C - CH (CH ₃) Pheny1 HO ₂ C - CH (CH ₃) Pheny1 HO ₂ C - CH (CH ₃)	e-Phenyl HO2C-(CH2)3- Phenyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) e-Phenyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) Yl HO2C-C (CH3)	e-Phenyl HO2C - (CH2) 3 - Phenyl HO2C - CH (CH3) Phenyl HO2C - CH (CH3) e-Phenyl HO2C - CH (CH3) Phenyl HO2C - CH (CH3) Phenyl HO2C - CH (CH3)
	F-Phenyl HO ₂ C-CH (CH ₃)	F-Phenyl F-Phenyl HO ₂ C-CH (CH ₃)	F-Phenyl F-Phenyl Me-Phenyl HO ₂ C-CH (CH ₃) HO ₂ C-CH (CH ₃)	henyl HO2C-CH (CH3) henyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) - Phenyl HO2C-CH (CH3)	henyl HO2C-CH (CH3) henyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3)	henyl HO2C-CH (CH3) henyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3)	henyl HO2C-CH (CH3) henyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) Abenyl HO2C-CH (CH3)	Phenyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) e-Phenyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) - Phenyl HO2C-CH (CH3)	Phenyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) - Phenyl HO2C-CH (CH3) - Phenyl HO2C-CH (CH3) - Phenyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) - Phenyl HO2C-CH (CH3) - Phenyl HO2C-CH (CH3) - Phenyl HO2C-CH (CH3)	Phenyl HO2C - CH (CH3) Phenyl HO2C - CH (CH3) - Phenyl HO2C - CH (CH3) - Phenyl HO2C - CH (CH3) - Phenyl HO2C - CH (CH3) Phenyl HO2C - CH (CH3) - Phenyl HO2C - CH (CH3)	Phenyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) - Phenyl HO2C-CH (CH3) - Phenyl HO2C-CH (CH3) - Phenyl HO2C-CH (CH3) Phenyl HO2C-CH (CH3) - Phenyl HO2C-CH (CH3)	Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) e - Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Phenyl HO ₂ C - CH (CH ₃) Yl HO ₂ C - CH (CH ₃) Yl HO ₂ C - CH (CH ₃) Yl HO ₂ C - CH (CH ₃) Yl HO ₂ C - CH (CH ₃) Yl HO ₂ C - CH (CH ₃)	Phenyl HO2C-CH (CH3) Yl HO2C-CH (CH3) Yl HO2C-CH (CH3) Yl HO2C-CH (CH3) Yl HO2C-C (CH3) Yl HO2C-C (CH3)

Nr.	R1	R4, R5	R6	R ²	R ³	X	2
608.	НО	Phenyl	HO ₂ C - C (CH ₃) ₂ - CH ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CI	CH2-C	0
609.	ЮН	Phenyl	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -	ОМе	0-CH ₂ -CH ₂ -	.c	0
610.	НО	Phenyl	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2-	12-C	0
611.	НО	Phenyl	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -	ОМе	ОМе	Z	0
612.	НО	Phenyl	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	N	0
613.	НО	Pheny1	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -	Et	Et	СН	0
614.	ЮН	Phenyl	H ₂ NC (0) - CH ₂ -	ОМе	ОМе	СН	0
615.	Ю	Phenyl	H ₂ NC (0) - CH ₂ -	ОМе	Ме	СН	0
616.	ОН	Pheny1	H ₂ NC (O) -CH ₂ -	Ме	Ме	СН	0
617.	ЮН	Phenyl	H ₂ NC (0) - CH ₂ -	Ме	Et	СН	0
618.	ОН	Phenyl	H ₂ NC (0) -CH ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2	H₂-C	0
619.	НО	Phenyl	H ₂ NC (0) - CH ₂ -	Оме	0-CH2-CH2-C	၁-	0
620.	НО	Pheny1	H ₂ NC (0) - CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-C	CH ₂ -C	0
621.	НО	Phenyl	H ₂ NC (0) -CH ₂ -	ОМе	Оме	N	0
622.	НО	Pheny1	H ₂ NC (0) - CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	N	0
623.	HO	Pheny1	H ₂ NC (0) - CH ₂ -	Et	Et	СН	0
624.	НО	o-F-Phenyl	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -	ОМе	Ме	СН	0
625.	НО	o-F-Phenyl	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -	Ме	Ме	СН	0
626.	НО	m-F-Phenyl	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -	Ме	Et	СН	0
627.	НО	m-OMe-Phenyl	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -	ОМе	СН2-СН2-С	CH ₂ -C	0
628.	ЮН	m-Me-Phenyl	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -	Ме	0-CH2-CH2-C	ບ	0

					T		1				T	T		<u>.</u>	Τ	T	7				T	\neg			T	
	Z	0	0	0		2	0	0	0	0	0		5	0	c		0	0	0	0		0	0	0	C	5
		CH ₂ -C	Z	Z	HU		5	5	E	H)	12 - C		١	12 - C	Z	Z	N.	5	CH	CH	120	5	СН	2-C	و	
		-CH2-	Оме	NMe ₂	Et	ONC	OME	AE.	Me	Et	CH2-CH2-CH2-C	O-CH3-CH3-O	2112 2112	CH2-CH2-CH2-	ОМе	NIMO			9	Ме	Mo		Et	CH2-CH2-CH2	0-CH,-CH,-C	2112 7
5.0	4	ме	Оме	NMe ₂	Et	OMO				Me	Me	ОМе		ме	ОМе	NMe				OMe	Me			Me	OMe	
Д6		13/2 Cn2-	13/2-CH2-	13) 2-CH2-	13) 2-CH2-	.H ₂ -	-CH3-	.CH2-					1							- (CH ₂) ₂ -	(CH ₂) ₂ -			(CH ₂) ₂	(CH ₂) ₂ -	
	HO,C-C(CH,),-CH	12) 2 - 2 - 0H	1020-C(CH3)2-CH2	HO ₂ C - C (CH ₃) ₂ - CH ₂	HO ₂ C-C(CH ₃) ₂ -CH ₂	H ₂ NC (0) -CH ₂	H ₂ NC (0) -C		7-10) JN-H		H2NC (0) -CH2	H ₂ NC (0) -CH ₂	H2NC (0) - CH2	0 10 10 17	H2NC (O) -CH2	H ₂ NC (0) - CH ₂	H2NC (0) -CH3-	H ₂ NC (O) - (0	(C) DN-H	12 (C) - (C)	$H_2NC(0) - (0)$	H2NC (0) - (0	(O) ON 11	#2NC (O) - (C	$H_2NC(0) - (C)$	H-NC (O)
R4, R5	p-C1-Phenyl	- F	OMO		m-OMe-Phenyl	o-F-Phenyl	m-F-Phenyl	m-Me-Phenyl	m-OMe-Phenvl	Me D		p-C1-Phenyl	p-F-Phenyl	M-Me-Dhenyl		p-C1-Phenyl	p-C1-Phenyl	Phenyl	Phenvl		Phenyl	Phenyl	Phenyl	- F1	rnenyı	Phenyl
R1	НО	НО	ОН	500	HO	НО	НО	но	НО	ЮН		OH	НО	НО		НО	ОН	ЮН	HO		HO	ОН	НО			HO HO
Nr.	629.	630.	631.	632	036.	633.	634.	635.	636.	637.	630	020	639.	640.	T	041.	642.	643.	644.	202		646.	647.			649. (

650. OH 651. OH 652. OH 653. OH		17	4.1			
	Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	Оме	Оме	N	0
	Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	N	0
	Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	Et	Et	СН	0
	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	ОМе	Оме	СН	0
654. ОН	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	Оме	Ме	СН	0
655. ОН	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	Ме	Ме	СН	0
656. ОН	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	Ме	Et	CH	0
657. ОН	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CI	CH2-C	0
658. ОН	Pheny1	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	ОМе	0-CH2-CH2-C	၁-	0
659. ОН	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2	H2-C	0
но 099	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	ОМе	ОМе	N	0
661. ОН	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	Z	0
662. ОН	Phenyl	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	Et	Et	CH	0
663. ОН	O-F-Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	ОМе	Ме	СН	0
664. ОН	o-F-Phenyl	H ₂ NC(O) - (CH ₂) ₂ -	Ме	Ме	СН	0
665. ОН	m-F-Phenyl	H ₂ NC(0)-(CH ₂) ₂ -	Ме	Et	CH	0
НО .999	m-OMe-Phenyl	H ₂ NC(0) - (CH ₂) ₂ -	Оме	CH2-CH2-C	CH ₂ C	0
667. ОН	m-OMe-Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	Оме	0-CH2-CH2C	ပ	0
но .899	p-C1-Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	Ме	CH2-CH2-C	CH ₂ C	0
но .699	p-F-Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	Оме	ОМе	Z	0
670. ОН	m-OMe-Phenyl	H ₂ NC (0) - (CH ₂) ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	Z	0

	7																	T					T	T
-		2 (o	0	0	0) C) (<u> </u>	0	0	0	C) (0	0	С) c	
>	۲ ا	5 5	5	СН	НЭ	EH.	H2 - C		ָ ֓֞֞֜֞֞֞֞֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֞֝֓֓֓֓֓֓֡֓֓֡֓֓֓֓֡֓֓֡֓֓֡֓֡֓֡֓֡		3 3	Z	СН	СН	H.J.	E	E E	ر. د - ر	- 1	ا ر	12-C	Z	2	n.S
83	10 to	7 000	Orice	Me	Me	Bt	CH,-CH,-CH,-	0-CHCHC	CH2 - CH2 - CH2 -	OMO	MAC	whe2	Et	ОМе	Me	Me	Rt	- CH - CH - CHS	115 nJ-0	U-CH2-CH2-C	CH2-CH2-CH2-	OMe	NMe	D+
R2	1 1 1	OMO	200	Оме	Me	Ме	OMe	OMe	Me	OMe	MMos	Zeran	ន្ត	Оме	Оме	Же	Me	OMe	OMo		Me	ОМе	NMe	7 HZ
R6	H ₂ NC (0) - (CH ₂) , -	H, NC (NH) - CH, -		'	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	H ₂ NC (NH) - CH ₂ -	1'			$H_2NC(NH) - (CH_2)_2$	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	- (CH ₂)	H,NC (NH) - (CH,),-	7	H2NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -
R4, R5	m-OMe-Phenyl	o-F-Phenyl	m·F-Phenvl	m-Mo-Dhows	4	m-OMe-Phenyl	p-Me-Phenyl	p-Cl-Phenyl	p-F-Phenyl	m-Me-Phenyl	p-C1-Phenyl			rnenyı	Phenyl	Pheny1	Phenyl	Phenyl	Pheny1	Phenyl	incury 1	Phenyl	Phenyl	Phenyl
R1	но	НО	НО	HO		НО	ОН	ОН	НО	но	НО	HO	20		ОН	НО	Ю	ОН	НО	HO		HO	ОН	Ю
Nr.	671.	672.	673.	674		6/5.	676.	677.	678.	679.	680.	681.	682	. 700	683.	684.	685.	686.	687.	688.	600	007.	.069	691.

Nr.	R1	R4, R5	R6	R ²	R³	×	Z
692	HO		NC-CH ₂ -	ОМе	ОМе	СН	0
. 269	HO		NC-CH ₂ -	ОМе	Ме	СН	0
694.	HO		NC-CH ₂ -	Ме	Ме	СН	0
695.	ЮН	Pheny1	NC-CH2-	Ме	Et	СН	0
696.	НО	Phenyl	NC-CH2-	ОМе	CH2-CH2-CH2-C	12-C	0
697.	HO	Pheny1	NC-CH2-	ОМе	0-CH2-CH2-C	ე-	0
698.	ЮН	Phenyl	NC-CH2-	Ме	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
699.	HO	Phenyl	NC-CH2-	ОМе	ОМе	Z	0
700.	HO	Pheny1	NC-CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	Z	0
701.	ЮН	Phenyl	NC-CH ₂ -	Et	Et	СН	0
) }							

Tabelle 1 - Fortsetzung

Г		7			7	T	T	7			7		<u> </u>		T		$\overline{}$	₁	<u> </u>				 -		_
c	7	0	0	0	c			0	0	0	0		5	0	C					0	0			0	C
>		5 6	H)	СН	H,C		, ,	CH ₂ C	Z	Z	CH	no.	E .	CH	CH	מט		7-25-		12-C	Z	2		5	CH
ъ3	T CM	Dia Control	Me	Et	CH2-CH3-CH3C	J-HJ- 'HJ-O	→ } '	CH2	OMe	NMe ₂	Et	OMo	oeo :	ме	Ме	70	ניי	2112	O-CH2-CH2-C	CH2-CH2-CH2-	ОМе				Me
R2	O.M.	No.	DIW.	Me	ОМе	OMe	ΔM	3.0	a Mo	NMe ₂	Et	OMe	210	ago	Me	Me	OMo	OMO	Mo	ME	ОМе	NMes	2		OMe
R6	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H2NC (NH) - (CH2) 2-	7/2	1	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ,-	Hong (MH) - (CH2)	H-NC (NE) - (CII)	11211C (1M) - (CH2) 2 -	H ₂ NC (NH) - (CH ₂) ₂ -	NC-CH ₂ -	NC - CH2 -	7	NC-CH ₂ -	NC - CH ₂ -	NC - CH ₂ -	NC-CH2-	NC - CH2 -	7	NC-CH ₂ -	NC-CH ₂ -	NC-CH ₂ -		INC (CH2) 2.
R4, R5	o-F-Phenyl	o-F-Phenyl	m-F-Dhonir1	:	m-OMe-Phenyl	m-OMe-Phenyl	p-C1-Phenyl	p-F-Phenyl.	-ОМе-		m-OMe-Phenyl	o-F-Phenyl	m-F-Phenyl	m-Wo-Dhoner	m - rie - Fileny 1	m-OMe-Phenyl	p-Me-Phenyl	p-C1-Phenyl	p-F-Phenyl	MO - OM		p-Cl-Phenyl	p-Cl-Phenyl	Pheny 1	
R ¹	НО	НО	ЮН	200	on one	ЮН	НО	НО	ОН		OH.	НО	НО	OH		ОН	ОН	но	ОН	HO		ОН	НО	НО	
Nr.	702.	703.	704.			706.	707.	708.	709.	210	.170.	711.	712.	713.		714.	715.	716.	717.	718	1	719.	720.	721.	

Nr.	R1	R4, R5	R ⁶	R ²	R ³	×	Z
	НО	Phenyl	NC (CH ₂) ₂ -	Ме	Ме	СН	0
	HO	Phenyl	NC (CH ₂) 2-	Ме	Et	СН	0
724.	ОН		NC (CH ₂) ₂ .	Оме	CH2-CH2-CH2C	1 ₂ C	0
725.	НО	Pheny1	NC (CH ₂) ₂ -	ОМе	0-CH2-CH2C		0
726.	НО	Pheny1	NC (CH ₂) ₂ -	Ме	$CH_2 - CH_2 - CH_2C$	1 ₂ C	0
727.	HO	Phenyl	NC (CH ₂) 2-	ОМе	ОМе	Z	0
728.	HO	Phenyl	NC (CH ₂) 2-	NMe ₂	NMe ₂	Z	0
729.	ЮН	Pheny1	NC (CH ₂) ₂ -	Et	Et	СН	0
730.	ОН	Phenyl	NC (CH ₂) 3-	ОМе	Оме	CH	0
731.	ЮН	Phenyl	NC (CH ₂) 3-	ОМе	Ме	СН	0
732.	НО	Pheny1	NC (CH ₂) 3-	Ме	Ме	СН	0
733.	НО	Pheny1	NC (CH ₂) 3-	Ме	Et	СН	0
734.	НО	Phenyl	NC (CH ₂) 3-	ОМе	CH2-CH2-CH2	H ₂ -C	0
735.	ЮН	Phenyl	NC (CH ₂) 3-	ОМе	0-CH2-CH2-C	ပ-	0
736.	HO	Pheny1	NC (CH ₂) 3 -	Ме	CH2-CH2-CH2-	H2-C	0
737.	НО	Pheny1	NC (CH ₂) 3-	ОМе	OMe	Z	0
738.	ЮН	Phenyl	NC (CH ₂) 3-	NMe ₂	NMe ₂	Z	0
739.	ЮН	Phenyl	NC (CH ₂) 3-	Et	Et	СН	0
	ЮН	o-F-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	ОМе	Me	СН	0
741.	ОН	O-F-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	Ме	Ме	СН	0
742	НО	m-F-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	Ме	Et	CH	0
1		' - 					i I

Nr.	R1	R4, R5	R6	R ²	R3	×	2
743.	ЮН	m-OMe-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	ОМе	CH,-CH,-CH,C	1	0
744.	НО	m-OMe-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	OMe	0-СН,-СН,С		C
745.	НО	p-C1-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	Me	CH,-CH,-CH,C	4,C) C
746.	ЮН	p-F-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	ОМе	OMe	Z) c
747.	ЮН	m-OMe-Phenyl	NC - (CH ₂) ₂ -	NMe2	NMe,	Z) (
748.	ЮН	m-OMe-Phenyl	NC - (CH ₂) 2 -	Et	Et	85) (
749.	НО	o-F-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	ОМе	OMe	CH	0
750.	ЮН	m-F-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	ОМе	Me	CH	0
751.	ОН	m-Me-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	Me	Me	СН	0
752.	ОН	m-OMe-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	Me	Et	CH	0
753.	ОН	p-Me-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	ОМе	CH2-CH2-CH2	12-C	0
754.	ОН	p-Cl-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	OMe	0-СН,-СН,-	Ų.	0
755.	ОН	p-F-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	Me	ָּ י י	1,-C	0
756.	ЮН	m-Me-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃	ОМе	OMe	Z	0
757.	ОН	p-Cl-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	NMe ₂	NMe ₂	Z	0
758.	ОН	p-Cl-Phenyl	NC - (CH ₂) ₃ -	Et		CH	0
759.	. НО	Pheny1	CH3-SO2-CH2-	ОМе	Me	CH	0
760.	НО	Pheny1	CH3-SO2-CH2-	Me		СН	0
761.	ЮН	Pheny1	CH3-SO2-CH2-	Me	Et	CH	0
762.	НО	Pheny1	CH3-SO2-CH2-	ОМе	CH2-CH2-CH2C	2C	0
763.	ОН	Phenyl	CH3-SO2-CH2-	ОМе	0-CH2-CH2C		0

Nr.	R1	R4, R5	R6	R ²	R ³	X	2
764.	НО	Pheny1	CH3-SO2-CH2-	Ме	CH2-CH2-CH	CH ₂ C	0
765.	НО	Phenyl	CH3-SO2-CH2-	ОМе	ОМе	N	0
.992	НО	Phenyl	CH ₃ -SO ₂ -CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	N	0
767.	НО	Phenyl	CH ₃ -SO ₂ -CH ₂ -	Et	Et	СН	0
768.	НО	Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	ОМе	ОМе	СН	0
769.	ОН	Phenyl	H3C-SO2-CH2-CH2-	ОМе	Ме	СН	0
770.	ЮЖ	Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	Me	Ме	СН	0
771.	Ю	Pheny1	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	Ме	Et	СН	Ó
772.	НО	Phenyl	H3C-SO2-CH2-CH2r	Оме	CH2-CH2-CH2-C	H2-C	0
773.	Ю	Phenyl	H3C-SO2-CH2-CH2-	ОМе	0-CH2-CH2-C	ე-	0
774.	НО	Pheny1	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2-	H2-C	0
775.	НО	Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	Оме	ОМе	N	0
776.	НО	Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	N	0
777.	НО	Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	Et	Et	СН	0
778.	НО	o-F-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -	ОМе	Ме	СН	0
779.	НО	o-F-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -	Ме	Ме	СН	, O
780.	ЮНО	m-F-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -	Ме	Et	СН	0
781.	НО	m-OMe-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -	ОМе	CH2-CH2-CH2C	H ₂ C	0
782.	но	m-OMe-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -	ОМе	0-CH2-CH2C	ບ	0
783.	ЮН	p-C1-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CI	-CH ₂ C	0
784.	НО	p-F-Phenyl	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -	ОМе	ОМе	Z	0

Γ	\neg					T	T	T		T	T				T	T	7		7		1	Τ	7	1	_
	2	0	0	0	0	0	C				5 (0	0	0	c				0	0	0	c			(
:	×	2	E5	СН	СН	3	CH	ر - د ا) - "H.J.	2 71	2	Z	СН	CH	HZ.	בון מו	,	72.		120	2	Z		בי
D3	AMA	14M22	B.C.	Оме	Me	Me	Et	CH2 - CH2 - CH2 -	0-CH1-CH2-O	CH2-CH2-C	0 7:15 7:15 ONO	oric	NMe ₂	Bt	Me	Me	13.	1 (City City Charle	O-CH2-CH2C	CH2-CH2-CH2C	Оме	NMe	20	
p2	NIMO	מיזכן	ם כ	OMe	Оме	Me	Me	OMe	OMe	Me	OMo	NAC.	ivite2	Et	ОМе	Me	Me	OMP	OMO.	owe.	Me	ОМе	NMe,		<u> </u>
R6	H,C-SO,-CH,-	H3C-SO3-CH3-	H-C-80CuCu	113C 302 Cn2 Cn2 -	H3C-SO2-CH2-CH2-	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -		H,C-SO,-CH,-CH,-		H ₃ C-SO ₂ -CH ₂ -CH ₂ -	HS-CH2-CH2-	HS-CH2-CH2-	HS-CH2-CH2-	HS-CH ₂ -CH ₂ -	HS-CH ₂ -CH ₂ -	7	HS-CH2-CH2-	HS-CH2-CH2-	HS-CH ₂ -CH ₂ -	HS - CH2 - CH2 -	7117
R4, R5	m-OMe-Pheny1	m-OMe-Phenyl	O-F-Phenv1	G		m-Me-Phenyl	m-OMe-Phenyl	p-Me-Phenyl	p-Cl-Phenyl	p-F-Phenyl	m-Me-Phenyl	p-C1-Phenyl	4	p-cr-Pnenyl	Phenyl	Phenyl	Pheny1	Phenyl	Pheny1	Dhomit	riietty 1	Phenyl	Phenyl	Phenyl	•
R1	НО	ЮН	НО	НО	iio	HO	ОН	НО	ЮН	НО	но	НО	но	5	ОН	ЮН	Ю	НО	НО	HO		E C	ОН	НО	
Nr.	785.	786.	787.	788.	700	103.	790.	791.	792.	793.	794.	795.	796		/97.	798.	799.	800.	801.	802			804.	805.	

Nr.	R1	R4, R5	R6	R ²	R ³	×	2
806.	HO	o-F-Phenyl	H3C-SO2-CH2-	ОМе	Me	СН	0
807.	HO	o-F-Phenyl	HS-CH2-CH2-	Ме	Ме	СН	0
808.	Ю	m-F-Phenyl	HS-CH2-CH2-	Ме	Et	СН	0
809.	НО	m-OMe-Phenyl	HS-CH ₂ -CH ₂ -	ОМе	CH2 - CH2 - CH2C	12Ç	0
810.	ЮН	m-OMe-Pheny1	HS-CH ₂ -CH ₂ -	ОМе	O-CH2-CH2C		0
811.	НО	p-C1-Phenyl	HS-CH ₂ -CH ₂ -	Ме	CH2-CH2-CH2C	1 ₂ C	0
812.	HO	p-F-Phenyl	HS-CH2-CH2-	ОМе	ОМе	N	0
813.	ОН	m-OMe-Phenyl	HS-CH ₂ -CH ₂ -	NMe ₂	NMe ₂	Z	0
814.	ОН	m-OMe-Phenyl	HS-CH2-CH2-	Et	Et	СН	0

Patentansprüche

Carbonsäurederivate der Formel I

in der R ein Tetrazol, Nitril oder eine Gruppe $C = \begin{cases} 0 & \text{und die übrigen Substituenten folgende Bedeutung} \\ \text{haben:} \end{cases}$

in der R1 die folgende Bedeutung hat:

- 20 a) Wasserstoff;
 - b) eine Succinylimidoxygruppe;
- c) ein über ein Stickstoffatom verknüpfter
 5-gliedriger Heteroaromat wie Pyrrolyl, Pyrazolyl,
 Imidazolyl und Triazolyl, welcher ein bis zwei Halogenatome, insbesondere Fluor und Chlor und/oder ein bis zwei
 der folgenden Reste tragen kann:
- C₁-C₄-Alkyl wie Methyl, Ethyl, 1-Propyl, 2-Propyl, 2-Methyl-2-propyl, 2-Methyl-1-propyl, 1-Butyl, 2-Butyl;

C₁-C₄-Halogenalkyl, insbesondere C₁-C₂-Halogenalkyl wie beispielsweise Fluormethyl, Difluormethyl, Trifluor-methyl, Chlordifluormethyl, Dichlorfluormethyl, Trichlor-methyl, 1-Fluorethyl, 2-Fluorethyl, 2,2-Difluorethyl, 2,2-Trifluorethyl, 2-Chlor-2,2-difluorethyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethyl, 2,2,2-Trichlorethyl und Pentafluorethyl;

C₁-C₄-Halogenalkoxy, insbesondere C₁-C₂-Halogenalkoxy wie Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, 1-Fluorethoxy, 2-Fluorethoxy, 2,2-Difluorethoxy, 1,1,2,2-Tetrafluorethoxy, 2,2,2-Trifluorethoxy, 2-Chlor-1,1,2-trifluorethoxy und Pentafluorethoxy, insbesondere Trifluormethoxy;

WO 97/38980 PCT/EP97/01684

44

C₁-C₄-Alkoxy wie Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 2-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy, insbesondere Methoxy, Ethoxy, 1-Methylethoxy;

5

C₁-C₄-Alkylthio wie Methylthio, Ethylthio, Propylthio, 1-Methylethylthio, Butylthio, 1-Methylpropylthio, 2-Methylpropylthio, 1,1-Dimethylethylthio, insbesondere Methylthio und Ethylthio;

10

d) R1 ferner ein Rest

$$\frac{1}{m} N = \frac{1}{m} R^{7}$$

15

in dem m für 0 oder 1 steht und R^7 und R^8 , die gleich oder unterschiedlich sein können, die folgende Bedeutung haben:

Wasserstoff

 C_1-C_θ -Alkyl,

25

20

C₃-C₆-Alkenyl,

 $C_3-C_6-Alkinyl$,

30

C₃-C₈-Cycloalkyl, wobei diese Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl- und Alkinylgruppen jeweils ein bis fünf Halogenatome, insbesondere Fluor oder Chlor und/oder ein bis zwei der folgenden Gruppen tragen können:

35

 $C_1-C_4-Alkyl$, $C_1-C_4-Alkoxy$, $C_1-C_4-Alkylthio$, $C_1-C_4-Halogen-alkoxy$ wie vorstehend genannt, $C_3-C_6-Alkenyloxy$, $C_3-C_6-Alkenyloxy$, $C_3-C_6-Alkinyloxy$, $C_3-C_6-Alkinyloxy$, $C_3-C_6-Alkinylthio$,

C₁-C₄-Alkylcarbonyl,

40

 $C_1-C_4-Alkoxycarbonyl,$

 $C_3-C_6-Alkenylcarbonyl$, $C_3-C_6-Alkinylcarbonyl$, $C_3-C_6-Alkenyloxycarbonyl$ und $C_3-C_6-Alkinyloxycarbonyl$,

45

Phenyl, gegebenenfalls ein- oder mehrfach, z.B. einbis dreifach substituiert durch Halogen, Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy oder C_1 - C_4 -Alkylthio,

5

10

15

Di-C₁-C₄-Alkylamino,

 R^7 und R^8 ferner Phenyl, das durch einen oder mehrere, der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy oder C_1 - C_4 -Alkylthio,

oder R^7 und R^8 bilden gemeinsam eine zu einem Ring geschlossene, C_4 - C_7 -Alkylenkette, die ein Heteroatom, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff, enthalten kann,

e) R1 ferner eine Gruppe

20 $-0 - (CH_2)_{p} - S - R^9$

in der k die Werte 0, 1 und 2, p die Werte 1, 2, 3 und 4 annehmen und R^9 für

 $C_1\text{-}C_4\text{-}Alkyl,\ C_1\text{-}C_4\text{-}Halogenalkyl,\ C_3\text{-}C_6\text{-}Alkenyl,\ C_3\text{-}C_6\text{-}Alkinyl oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht, .$

30

25

f) R1 ferner ein Rest OR10, worin R10 bedeutet:

Wasserstoff, das Kation eines Alkalimetalls wie Lithium, Natrium, Kalium oder das Kation eines Erdalkalimetalls wie Calcium, Magnesium und Barium oder ein organisches Ammoniumion;

 $C_3-C_8-Cycloalkyl$, welches ein bis drei $C_1-C_4-Alkylgruppen$ tragen kann;

40

 C_1 - C_8 -Alkyl, welches ein bis fünf Halogenatome, und/oder einen der folgenden Reste tragen kann:

 C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Alkylthio, Cyano, C_1 - C_4 -Alkylcarbonyl, C_3 - C_8 -Cycloakyl, C_1 - C_4 -Alkoxycarbonyl, Phenyl, Phenoxy oder Phenylcarbonyl, wobei die aromatischen Reste ihrerseits jeweils ein bis fünf Halogenatome und/oder ein bis

PCT/EP97/01684

46

WO 97/38980

5

10

15

20

25

30

35

40

45

drei der folgenden Reste tragen können: Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy und/oder C_1 - C_4 -Alkylthio;

eine C₁-C₈-Alkylgruppe, welche ein bis fünf Halogenatome, tragen kann und einen der folgenden Reste trägt: ein 5-gliedriger Heteroaromat, enthaltend ein bis drei Stickstoffatome, oder ein 5-gliedriger Heteroaromat enthaltend ein Stickstoffatom und ein Sauerstoff- oder Schwefelatom, welcher ein bis vier Halogenatome und/oder ein bis zwei der folgenden Reste tragen kann:

Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, Phenyl, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy und/oder C_1 - C_4 -Alkylthio.

eine C_2 - C_6 -Alkylgrupe, welche in der 2-Position einen der folgenden Reste trägt: C_1 - C_4 -Alkoxyimino, C_3 - C_6 -Alkinylo-xyimino, C_3 - C_6 -Halogenalkenyloxyimino oder Benzyloxyimino;

eine C_3 - C_6 -Alkenyl- oder eine C_3 - C_6 -Alkinylgruppe, wobei diese Gruppen ihrerseits ein bis fünf Halogenatome tragen können;

R10 ferner ein Phenylrest, welcher ein bis fünf Halogenatome und/oder ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Nitro, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy und/oder C_1 - C_4 -Alkyl-thio,

ein über ein Stickstoffatom verknüpfter 5-gliedriger Heteroaromat, enthaltend ein bis drei Stickstoffatome, welcher ein bis zwei Halogenatome und/oder ein bis zwei der folgenden Reste tragen kann;

R10 ferner ein Gruppe

$$--N = C <_{R}^{R}^{11}$$

worin R^{11} und R^{12} , die gleich oder verschieden sein können, bedeuten:

 C_1 - C_8 -Alkyl, C_3 - C_6 -Alkenyl, C_3 - C_6 -Alkinyl, C_3 - C_8 -Cyclo-alkyl, wobei diese Reste einen C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Alkylthio und/oder einen gegebenenfalls substituierten Phenylrest tragen können;

5

Phenyl, das durch einen oder mehrere der folgenden Reste substituiert sein kann: Halogen, Nitro, Cyano, $C_1-C_4-Alkyl$, $C_1-C_4-Halogenalkyl$, $C_1-C_4-Alkoxy$, $C_1-C_4-Halogenalkoxy$ oder $C_1-C_4-Alkyl$ thio,

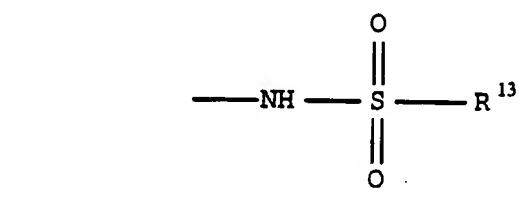
10

oder R^{11} und R^{12} bilden gemeinsam eine C_3 - C_{12} -Alkylenkette, welche ein bis drei C_1 - C_4 -Alkylgruppen tragen und ein Heteroatom aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff enthalten kann.

15

20

g) R¹ ferner ein Rest



worin R13 bedeutet:

C₁-C₄-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl, C₃-C₆-Alkinyl, C₃-C₈-Cyclo-alkyl, wobei diese Reste einen C₁-C₄-Alkoxy-, C₁-C₄-Alkyl-thio-und/oder einen Phenylrest tragen können;

Phenyl, gegebenenfalls substituiert.

30

h) R¹ ein Rest



worin R¹³ die oben genannte Bedeutung hat.

- R^2 Halogen, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy oder C_1 - C_4 -Alkylthio;
- 45 X Stickstoff oder CR^{14} , worin R^{14} Wasserstoff oder $C_{1.5}$ -Alkyl bedeutet oder CR^{14} zusammen mit CR^3 einen 5-oder 6-gliedrigen Alkylen- oder Alkenylenring bildet, der

15

durch eine oder zwei $C_{1.4}$ -Alkylgruppen substituiert sein kann und worin jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff, Schwefel, -NH oder -NC_{1.4}-Alkyl ersetzt sein kann;

- Halogen, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy, ·NH-O- C_1 -A-Alkyl, C_1 - C_4 -Alkylthio oder $CR^3 \text{ ist mit } CR^{14} \text{ wie oben angegeben zu einem 5- oder } 6$ -gliedrigen Ring verknüpft;
- 10 R⁴ und R⁵ (die gleich oder verschieden sein können):

Phenyl oder Naphthyl, die durch einen oder mehrere der folgenden Reste substituiert sein können: Halogen, Nitro, Cyano, Hydroxy, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Halogenalkoxy, Phenoxy, C_1 - C_4 -Alkylthio, Amino, C_1 - C_4 -Alkylamino oder C_1 - C_4 -Dialkylamino; oder

- Phenyl oder Naphthyl, die orthoständig über eine direkte Bindung, eine Methylen-, Ethylen- oder Ethenylengruppe, ein Sauerstoff- oder Schwefelatom oder eine SO₂-, NH- oder N-Alkyl-Gruppe miteinander verbunden sind, oder C₃-C₇-Cycloalkyl;
- R6 C_1 - C_{10} -Alkyl, C_3 - C_{10} -Alkenyl oder C_3 - C_{10} -Alkinyl, wobei die Reste jeweils ein- oder mehrfach substituiert sind durch Hydroxy, Mercapto, Carboxy, R_z N-CO-, wobei R_y und R_z unabhängig voneinander Wasserstoff oder C_1 - C_5 -Alkyl bedeuten; Sulfonyl, Cyano, Guanidino;
 - Z Schwefel oder Sauerstoff.
- Carbonsäurederivate nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet,
 dap R=COOH bedeutet.
 - 3. Carbonsäurederivatenach einem der obenstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß mindestens einer der Reste \mathbb{R}^4 und \mathbb{R}^5 Phenyl bedeutet.
- 40
 4. Carbonsäurederivate nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß R^4 und R^5 beide Phenyl bedeuten.
- 5. Carbonsäurederivate nach einem der obenstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß $R^6=C_1-C_8-Alkyl$, gegebenenfalls substituiert durch OH oder $C_1-C_4-Alkoxy$, und Z=0 bedeuten.

WO 97/38980 PCT/EP97/01684

49

6. Carbonsäurederivate nach einem der obenstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß X=CH bedeutet.

- 7. Carbonsäurederivate nach einem der obenstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß mindestens einer der Reste R^2 , R^3 , $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$ bedeutet.
- 8. Verwendung von Verbindungen gemäß Anspruch 1 bis 7 zur Herstellung von Medikamenten zur Behandlung von Hypertonie, pulmonalem Hochdruck, akutem und chronischem Nierenversagen, chronischer Herzinsuffizienz, zerebraler Ischämie, Restenose nach Angioplastie, Prostatakrebs.
- 9. Verwendung einer Kombination einer Verbindung gemäß Anspruch 1 bis 7 mit einem Inhibitor des Renin-Angiotensin-Systems (RAS).

20

25

30

35

40

45

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Internati Application No PCT/EP 97/01684

IPC 6	SIFICATION OF SUBJECT MATTER C07D239/52 C07D239/34 C07D2 A61K31/505	39/60 C07D239/70	C07D403/12
According	to International Patent Classification (IPC) or to both national of	electification and IPC	
L.	S SEARCHED	taxineadoli and tr C	
Minimum IPC 6	documentation searched (classification system followed by classification s	fication symbols)	
	ation searched other than minimum documentation to the extent to the ext		
		t case and, where practical, search ten	ms usea)
	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the	he relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP 0 481 512 A (UBE) 22 April 1 see the whole document	1992	1-9
P,X	DE 195 33 023 A (BASF) 18 April cited in the application see the whole document	1996	1-9
P,X	JOURNAL OF MEDICINAL CHEMISTRY, vol. 39, no. 11, May 1996, WASH pages 2123-2128, XP002034887 H.RIECHERS ET AL.: "DISCOVERY OPTIMIZATION OF A NOVEL CLASS" see page 2123 - page 2127	INGTON US,	1-9
		-165 A	
	er documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members ar	e listed in annex.
'A' document consider de filing de l'L' document which is citation document other me later that	nt which may throw doubts on priority claim(s) or a cited to establish the publication date of another or other special reason (as specified) intreferring to an oral disclosure, use, exhibition or eans it published prior to the international filing date but in the priority date claimed	"T" later document published after or priority date and not in concited to understand the principlinvention "X" document of particular relevant cannot be considered novel or involve an inventive step when "Y" document of particular relevant cannot be considered to involve document is combined with or ments, such combination being in the art. "&" document member of the same	nflict with the application but ple or theory underlying the nee; the claimed invention cannot be considered to n the document is taken alone nee; the claimed invention we an inventive step when the ne or more other such docu- g obvious to a person skilled
ate of the ac	ctual completion of the international search	Date of mailing of the internati	أريبين والمناوي والبحاد فالمعام والمراوي والمراوية
9	July 1997	1 7. 07.	97
lame and ma	Furnation Report Office D. D. Calla December 2	Authorized officer	
	European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Francois, J	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

Interna J Application No
PCT/EP 97/01684

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 481512 A	22-04-92	AU 652961 B AU 8597791 A CA 2053603 A JP 5125058 A US 5178663 A	15-09-94 30-04-92 20-04-92 21-05-93 12-01-93
DE 19533023 A	18-04-96	AU 3804595 A WO 9611914 A FI 971529 A	06-05-96 25-04-96 11-04-97

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internal. es Aktenzeichen PCT/EP 97/01684

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 6 C07D239/52 C07D239/34 C07D239/60 C07D239/70 C07D A61K31/505	0403/12
Nach der Internationalen Patentklassisikation (IPK) oder nach der nationalen Klassisikation und der IPK	
D. RECHERCHIERTE GEBIETE	<u> </u>
Recherchierter Mindestprüßtoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) IPK 6 C07D	
Recherchierte aber nicht zum Mindestprüsstoff gehörende Verössenllichungen, soweit diese unter die recherchierten Gehiete	fallen
Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete !	Suchbegnise)
C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	
Kategorie* Bezeichnung der Verössentlichung, soweit ersorderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A EP 0 481 512 A (UBE) 22.April 1992 siehe das ganze Dokument	1-9
P,X DE 195 33 023 A (BASF) 18.April 1996 in der Anmeldung erwähnt siehe das ganze Dokument	1-9
JOURNAL OF MEDICINAL CHEMISTRY, Bd. 39, Nr. 11, Mai 1996, WASHINGTON US, Seiten 2123-2128, XP002034887 H.RIECHERS ET AL.: "DISCOVERY AND OPTIMIZATION OF A NOVEL CLASS" siehe Seite 2123 - Seite 2127	1-9
Weitere Verössentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu X Siehe Anhang Patentsamilie	
*Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : *A* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist *E* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist *L* Veröffentlichung, die gezignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) *O* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlichung, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlichungen ist *T* Spätere Veröffentlichung, die nach dem i oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht vonder ist *Anmeldung zugrundelung nicht kollidiert, sondem nur Erfindung zugrundelung zugrundelung zugrundelung zugrundelung zugrundelung von besonderer Bedeutt kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung von besonderer Bedeutt kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit werden, wenn die Veröffentlichung mit er Veröffentlichung dieser Kategorie in Veröffentlichung, die Mitglied derselben	worden ist und mit der zum Verständnis des der der ihr zugrundeliegenden ung; die beanspruchte Erfindung hung nicht als neu oder auf htet werden ung; die beanspruchte Erfindung it beruhend betrachtet einer oder mehreren anderen Verbindung gebracht wird und aheliegend ist
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche Absendedatum des internationalen Reche	
9. Juli 1997 1 7. 07. 97	
Name und Postanschrift der Internationale Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016 Bevolknächtigter Bediensteter Bevolknächtigter Bediensteter Francois, J	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internal .es Aktenzeichen
PCT/EP 97/01684

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 481512 A	22-04-92	AU 652961 B AU 8597791 A CA 2053603 A JP 5125058 A US 5178663 A	15-09-94 30-04-92 20-04-92 21-05-93 12-01-93
DE 19533023 A	18-04-96	AU 3804595 A WO 9611914 A FI 971529 A	06-05-96 25-04-96 11-04-97

US 6,6/0 69/B/ Am 26/A3

S.

US Patent, it are noted
Reference cite listed.